

**Міністерство освіти і науки України**  
**Тернопільський національний технічний університет**  
**імені Івана Пулюя**

*Кафедра будівельної механіки*

**Навчально-методичний посібник з курсу**

**Будівельне матеріалознавство**

**Розділ “Матеріалознавство”**

для студентів галузі знань 19 Архітектура і будівництво  
спеціальності 192 Будівництво та цивільна інженерія

Студент \_\_\_\_\_

Факультет \_\_\_\_\_ інженерії машин, споруд та технологій \_\_\_\_\_

Курс \_\_\_\_\_ 1 \_\_\_\_\_ Група \_\_\_\_\_

**Тернопіль 2016**

Навчально-методичний посібник з курсу «Будівельне матеріалознавство, розділ “Матеріалознавство” для студентів галузі знань 19 Архітектура і будівництво, спеціальності 192 Будівництво та цивільна інженерія / Крамар Г.М., Бодрова Л.Г., – Тернопіль, ТНТУ, 2016.- 144 с.

Автори: к.т.н., доц. Крамар Г. М.  
к.т.н., доц. Бодрова Л. Г.

Рецензент: к.т.н., доц. Ковальчук Я. О.

Розглянуто й схвалено на засіданні кафедри будівельної механіки, протокол № 1 від 25 серпня 2016 року.

Схвалено й рекомендовано до друку на засіданні методичної комісії факультету інженерії машин, споруд та технологій Тернопільського національного технічного університету імені Івана Пулюя. Протокол № 1 від 29 серпня 2016 року.

Складено з урахуванням матеріалів, перелічених у списку літературних джерел.

## З М І С Т

Вступ	4
Правила техніки безпеки	5
	Л.р./протокол
Л. р. № 1. Макроскопічний аналіз сталених виробів	6/92
Л. р. № 2 Вивчення процесу первинної кристалізації	13/94
Л. р. № 3 Термічний аналіз металів і сплавів	19/96
Л. р. № 4 Пластична деформація і рекристалізація металів	23/99
Л. р. № 5 Визначення твердості металів та сплавів методом Брінелля	29/101
Л. р. № 6 Визначення твердості металів та сплавів методом Роквелла	34/103
Л. р. № 7 Вивчення структури металів методом мікроскопічного аналізу	38/105
Л. р. № 8 Мікроструктура вуглецевих сталей у відпаленому стані	49/107
Л. р. № 9 Мікроструктура чавунів	55/110
Л. р. № 10 Термічна обробка конструкційних сталей	60/114
Л. р. № 11 Структура і властивості легованих сталей	66/117
Л. р. № 12 Хіміко – термічна обробка сталі	71/123
Л. р. № 13 Вивчення мікроструктури сплавів на основі алюмінію	78/126
Л. р. № 14 Вивчення мікроструктури міді та сплавів на її основі	85/130
Глосарій	134
Література	143
Інтернет –ресурси	144

## **Вступ**

Навчальний курс «Будівельне матеріалознавство», розділ «Матеріалознавство» – один із основних у циклі технічних дисциплін при підготовці інженерів, які працюватимуть у галузі будівництва.

При виконанні лабораторного практикуму з матеріалознавства значну увагу приділено навчально-дослідній роботі з вивчення мікроструктури матеріалів, які застосовують у будівництві, залежності їх властивостей від хімічного складу, структури, способів обробки та умов експлуатації. Вивчення теорії і практики різних способів зміцнення матеріалів та правильного їх вибору дозволяє забезпечити високу надійність і довговічність будівельних конструкцій. Знання основних матеріалів, які застосовують у будівництві, допомагають студентам розробляти раціональні технологічні процеси виробництва як з точки зору якості отриманої продукції, так і з точки зору економічної ефективності.

Перелік лабораторних робіт відповідає робочій програмі дисципліни «Будівельне матеріалознавство», розділ «Матеріалознавство» для студентів галузі знань 19 Архітектура і будівництво, спеціальності 192 Будівництво та цивільна інженерія.

Метою посібника є забезпечення можливості студентам самостійно підготуватися до виконання лабораторної роботи й оформити її результати.



## **ПРАВИЛА ТЕХНІКИ БЕЗПЕКИ ПРИ ВИКОНАННІ ЛАБОРАТОРНИХ РОБІТ**

Лабораторні роботи з курсу «Будівельне матеріалознавство», розділ «Матеріалознавство» виконують у навчально-наукових лабораторіях кафедри будівельної механіки. **Дотримання правил техніки безпеки є обов'язковою умовою при виконанні робіт.** Для забезпечення цього кожен студент повинен ознайомитися з вимогами правил техніки безпеки та отримати допуск викладача до виконання робіт.

Забороняється перебування в лабораторіях у верхньому одязі. Студенти, які тимчасово не задіяні до роботи з обладнанням, повинні перебувати у місці, яке вкаже викладач.

Устаткування, яке використовується для виконання лабораторних робіт, обладнане електроприводами з напругою живлення 380 вольт. З метою попередження ураження електричним струмом загальними вимогами при використанні лабораторного обладнання є дотримання правил експлуатації промислового електроустаткування. Студентам забороняється вмикати обладнання, не призначене для виконання поточної лабораторної роботи, відчиняти дверцята електричних шаф і рубильників. Без вказівки викладача або лаборанта забороняється вмикати або вимикати вимикачі та рубильники.

Всі зайві предмети необхідно прибрати з робочого місця. Перед запуском обладнання необхідно пересвідчитись у його безпечності. При виявленні недоліків не вмикати напругу і повідомити про це викладача або лаборанта, не вживаючи самому заходів для усунення неполадок.

При виконанні деяких робіт використовуються хімічні реактиви, тому працювати з ними потрібно з дотриманням правил поведінки в хімлабораторіях. У першу чергу, не допускати потрапляння реактивів на відкриті ділянки шкіри, в очі. При випадковому потраплянні таких рідин на шкіру потрібно негайно змити їх струменем проточної води.

Виконуючи роботи, які передбачають нагрівання матеріалів, необхідно оберегатися термічних опіків шкіри та загоряння одягу.

Не допускайте пустощів в лабораторіях! Не користуйтеся обладнанням, яке не стосується виконуваної лабораторної роботи. Не переносьте лабораторне обладнання з одного робочого місця на інше. Студенти, які порушують правила техніки безпеки, не допускаються до виконання лабораторних робіт. Вони повинні перездати ці правила.

Порушення правил техніки безпеки може призвести до нещасних випадків. **Строго дотримуйтесь цих правил.** Це збереже вам здоров'я та життя. Застерігайте від порушення правил техніки безпеки своїх колег.

# ЛАБОРАТОРНА РОБОТА № 1

## МАКРОСКОПІЧНИЙ АНАЛІЗ СТАЛЬНИХ ВИРОБІВ

### Мета роботи

Вивчення характеру розподілу домішок у металах і сплавах, впливу способу виробництва (зварювання, кування, литво) на будову окремих зон металу методами макроаналізу. Дослідження зламів сталевих виробів та сплавів на основі кольорових металів.

### Короткі теоретичні відомості

**Макроскопічний аналіз** полягає у визначенні будови металів і сплавів неозброєним оком і (або) через лупу при невеликих збільшеннях (до 30 разів).

Макроскопічний аналіз дозволяє робити висновок про будову металу або зразка в цілому. Будову металів, яку вивчають з допомогою макроаналізу, називають **макроструктурою**.

Методи вивчення макроструктури поділяють на три основні групи: **глибокого та поверхневого травлення і відбитків**. Методи травлення дають інформацію про стан матеріалу, дефекти, пов'язані з його отриманням і обробкою.

**Глибоке травлення** дозволяє виявити тріщини, обезвуглецьований, науглецьований і азотований шари, сегрегації шкідливих домішок, дендритну структуру. Після глибокого травлення макрошліф має рельєфну поверхню, на якій видно елементи макроструктури і дефекти.

**Поверхнєве травлення** дозволяє виявити окремі деталі структури, а також проводити подальші мікроскопічні дослідження. Воно потребує ретельної підготовки поверхні шліфа (тонке шліфування), особливо для оцінювання форми та розміру зерна, встановлення різнозернистості, напрямку росту зерен.

**Метод відбитків** полягає в тому, що зображення макроструктури з'являється не на шліфі, а на фотопапері. Щільність контакту поверхні металу з фотопапером має бути повною, не допускається наявність бульбашок повітря. Реактиви реагують з певними структурними складовими, утворюючи характерне забарвлення структури. Найбільш широко застосовують метод відбитків для виявлення розподілу сірки (метод Баумана).

**Основними завданнями макродослідження є:**

1. Виявлення прихованих вад металу – тріщин, пористості, плівок, рихлості, зональної неоднорідності.
2. Виявлення характеру кристалічної будови металу.
3. Виявлення домішок в металі і характеру їх розподілу.
4. Виявлення будови металу після термомеханічної обробки.
5. Виявлення будови термічно оброблених або зварних виробів (зони гартування, цементації, термічного впливу).

### ***Виявлення прихованих вад металу.***

Це завдання найчастіше вирішують шляхом глибокого травлення. Таких вад, як тріщини (після гартування), розшарування металу не видно на поверхні навіть за допомогою лупи. Піддаючи вироби з такими вадами дії кислот, ми “розкриваємо” їх внаслідок енергійного роз’їдання поверхні.

Для цієї мети використовують суміш соляної, сірчаної кислот і дистильованої води. Для прискорення дії реактив застосовують в підігрітому до 50°C стані. Час травлення залежно від складу сталі – від 20 хв до 2 год. Цей же реактив використовують для виявлення дендритної структури. В цьому випадку час дії значно менший. Вуглецеві сталі протравлюються ним погано, а хромонікелеві – добре.

Також використовують 20%-ий розчин сірчаної кислоти у підігрітому до 60°C стані (час дії до 2 год.).

### ***Виявлення характеру кристалічної будови.***

В металі можуть утворюватися як зерниста, так і дендритна структура. Дендритна структура є початковою стадією кристалізації металу, подальший розвиток якої призводить до утворення поліедричної або зернистої структури.

При певних методах травлення можна одночасно виявити обидві структури, показавши їх взаємозв'язок. Слабодіючі реактиви, такі, як реактив Гейна (10%-ий водяний розчин подвійної солі хлорної міді й амонію), виявляють в першу чергу границі зерен. Використовуючи більш енергійні реактиви (розчини кислот), можна виявити дендритну структуру. Для виявлення дендритної структури у вуглецевих сталях застосовують реактиви:

- 10%-ий розчин персульфату амонію  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$ , підігрітий при 80-90°C упродовж 5 - 10 хв;

- реактив Кешієна із суміші концентрованих соляної та сірчаної кислот і дистильованої води упродовж 20 - 25 хвилин при кімнатній температурі.

Макрошліф сталі, попередньо протертої спиртом, занурюють шліфованою поверхнею в один із реактивів. Після певного витримування шліфи промивають водою й аналізують.

### ***Виявлення домішок і характеру їх розподілу.***

Хімічний аналіз дає середній вміст елементів у пробі металу, але не дає уявлення про їх розподіл. Неоднорідність хімічного складу за об'ємом виливка, деталі, зерна, яка виникає при кристалізації металу називають **ліквацією**. Найбільш схильні до ліквації сірка, фосфор, в меншій мірі – кремній, марганець, вуглець займає проміжне місце. Спосіб виявлення неоднорідності розподілу домішок базується на різному забарвленні місць із різним їх умістом.

Сірка в сталях є шкідливим елементом і її скупчення на окремих ділянках структури викликає підвищену крихкість. Для виявлення ліквації сірки в сталевих шліфах використовують **метод Баумана**. Для цього необхідно:

- макрошліф добре протерти ватою, змоченою спиртом, і покласти на стіл шліфованою поверхнею вгору;

- лист глянцевого бромистосрібного фотопаперу на світлі вимочити упродовж 5...10 хв у 5%-му водному розчині сірчаної кислоти, підсушити між двома листами фільтрувального паперу для видалення надлишку розчину;

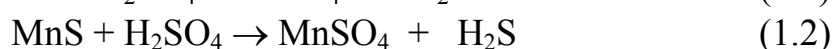
- накласти фотопапір емульсійною стороною на робочу поверхню макрошліфа, прогладити зверху рукою або гумовим валиком для видалення бульбашок повітря;

- витримати фотопапір на макрошліфі упродовж 2...3 хв, стискаючи їх між собою, і обережно зняти фотопапір;

- отриманий відбиток промити водою, зафіксувати в 25%-му водному розчині гіпосульфїту, знову промити водою та просушити.

Отримання на фотопапері ділянок коричневого кольору вказує на місця, збагачені сіркою (скупчення сульфідів). Якщо фотопапір має рівномірне забарвлення, то сірка розміщена рівномірно.

В пограничних шарах металу, де є домішки сірки (у вигляді FeS, MnS) відбувається взаємодія:



Газоподібний сірководень, який виділяється в місцях, де є сірка, діє на фотопапір з утворенням сірчистого срібла. Після цього папір закріплюють у 10-15%-ому розчині гіпосульфїту. На чутливому шарі паперу проявляються темні краплі, які відповідають домішкам сірки в металі. Крім того, за відносною густиною краплень можна зробити висновок про ступінь забруднення сіркою. Фосфор цим способом не визначають.

**Метод Гейна** дозволяє виявити ліквідацію фосфору. Шліф, протертий спиртом, занурюють в 10-12%-ий водний розчин подвійної солі хлорної міді і амонію шліфованою поверхнею на 1-2 хвилини. Після промивання шліф сушиться фільтрувальним папером. Місця, збагачені фосфором, забарвлюються в темний колір.

### **Вивчення зламів, їх класифікація і характерні ознаки.**

При макроаналізі широко використовують метод фрактографії. **Фрактографія** вивчає будову зламів. Злам служить своєрідною фотографією процесу руйнування, структурного стану і властивостей матеріалу в локальному об'ємі.

Для аналізу використовують свіжоутворену поверхню руйнування без механічних пошкоджень, слідів окиснення, бруду тощо. Наявність оксидів, слідів масла, фарби може дати додаткову інформацію про умови утворення тріщини. Аналіз макрозламу починають з огляду поверхні руйнування неозброєним оком або за допомогою лупи (збільшення 5...10 разів) і повільно переходять до збільшення в 20...120 разів.

При проведенні макроаналізу злам оцінюють і класифікують за такими **основними ознаками**: орієнтація поверхні руйнування, макрогеометрія, ступінь пластичної деформації, шорсткість, колір.

Орієнтація зламу пов'язана з характером навантаження і напруженим станом, нормальними і дотичними напруженнями, які визначають руйнування.

**За орієнтацією поверхні руйнування** злами класифікують на прямий, косий (навскісний) і прямий з навскісним (чашковий).

*Прямий* (рис. 1.1) називають злам, поверхня якого орієнтована нормально до осі зразка або виробу, тобто перпендикулярно напрямку найбільших розтягуючих зусиль. Така орієнтація зламу є характерною ознакою крихкого руйнування.

*Косий* злам, поверхня якого нахилена під кутом до осі зразка, утворюється шляхом зрізу в площині найбільших напружень. Такий злам спостерігається при руйнуванні анізотропних матеріалів з обмеженою пластичністю.

*Прямий злам зі скосом* (чашковий) утворюється при розтягуванні гладких циліндричних зразків (найчастіше конструкційних легованих сталей) і характеризується наявністю на поверхні волокнистої будови, розміщеної в середній частині перерізу зразка, перпендикулярно напрямку розтягуючих напружень, і бокових зрізів, орієнтованих приблизно під  $45^\circ$  до основної поверхні руйнування.

Формування "чашки" пов'язане з утворенням шийки в деформованому зразку, що призводить до значних бокових і осьових напружень у центрі зразка.

Наявність бокових зрізів країв зламу є ознакою макров'язкого руйнування. За максимальної реалізації пластичності матеріалу в зоні руйнування при розтягуванні можуть утворитися повністю *конічні* злами, характерні лише для дуже пластичних матеріалів (свинець, чистий алюміній, електролітична мідь).

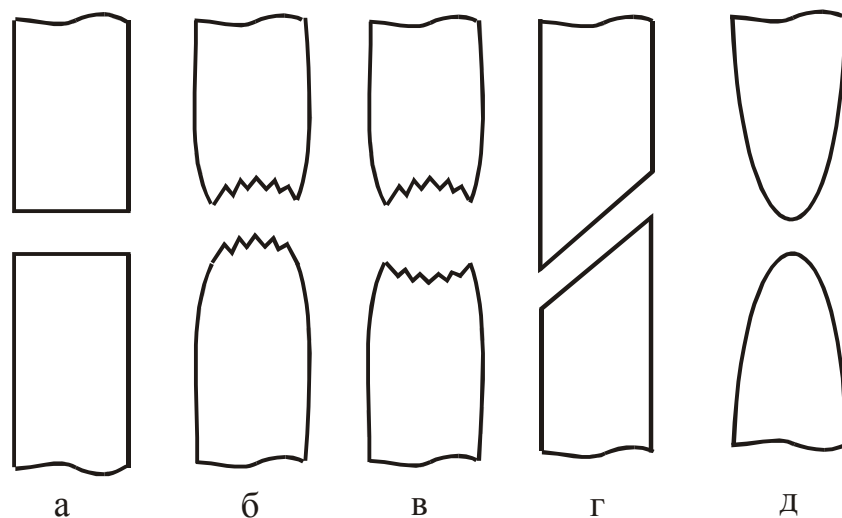


Рис.1.1. Характерні види зламів при розтягуванні

- а) прямий, б) прямий і з скосами типу "чашка – конус",  
в) прямий зі скосами типу "подвійна чашка", г) косий, д) конічний.

Вид зламу є критерієм оцінювання якості матеріалу. Існує умовний поділ зламів на крихкі й пластичні.

**За макрогеометрією** злами поділяють на однорідні та неоднорідні.

Для *однорідних* зламів характерна морфологічно однакова поверхня, що спостерігається рідко, наприклад, при руйнуванні дуже крихких матеріалів, вуглецевих сталей за низьких температур.

Більшість зламів *неоднорідні*. Це може бути зумовлено двома причинами:

– неоднорідністю досліджуваного матеріалу за хімічним складом, структурою, властивостями (анізотропністю матеріалу);

– особливостями процесу руйнування, пов'язаними з вихідною неоднорідністю напруженого і деформованого стану.

Неоднорідність поверхні зламу візуально помітна за зміною шорсткості на різних ділянках зламу. При **втомному руйнуванні** за шорсткістю на поверхні зламу можна виділити ділянки зародження тріщини 2, розвитку втомного руйнування 3 (мала шорсткість) та статичного доламу 4 (висока шорсткість) (рис. 1.2). Крім того, на зразку показано надріз (концентратор напружень).

Для ділянки втомного руйнування 3 характерна дрібнозерниста структура, гладка матова поверхня.

Ділянка доламу формується на заключній стадії руйнування, коли внаслідок втомного руйнування величина поперечного перерізу зменшується до критичної величини і циклічні напруження досягають границі міцності. В крихких матеріалах зона доламу має крупнокристалічну структуру, а для в'язких матеріалів характерними є волокниста будова та пластичні підтяжки вздовж периферії зразка (рис. 1.2 б, поз. 4).

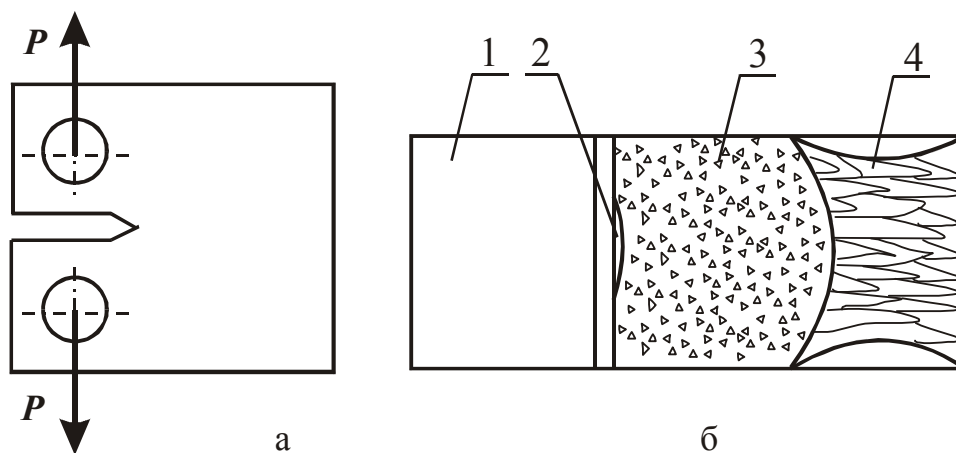


Рис. 1.2. Стандартний зразок для випробовування матеріалів на міцність під дією циклічних навантажень (а) та фрактограма втомного зламу (б)

У реальних конструкціях концентраторами напружень, з яких може розпочатися втомне руйнування, бувають:

- конструктивні (канавки, уступи, проточки тощо);
- технологічні (низька якість механічної обробки, тріщини після обробки тиском або термічної обробки);
- металургійні дефекти (структурна неоднорідність матеріалу, ліквації сірки та фосфору в сталі тощо).

Фрактографічні дослідження є обов'язковими при експертному оцінюванні поверхонь руйнування в реальних конструкціях. Ці результати дають можливість визначити причини руйнування для їх усунення в майбутньому.

Класифікація зламів **за шорсткістю поверхні**.

Наявність кристалічного зламу є однією із характерних ознак крихкого руйнування, а наявність волокнистого – в'язкого. До числа дефектів, які неможливо усунути і які викликані порушенням технології термічної і гарячої

механічної обробки, належить нафталінистий злам, що має крупнозернисту будову й утворює на поверхні гладкі, блискучі фасетки неметалічного виду.

**За ступенем пластичної деформації** злами ділять на **крихкі, квазікрихкі і в'язкі**.

Відмінність **за кольором** є однією із характерних ознак зламів, пов'язаних з будовою, умовами випробовування і наявністю легуючих елементів у сталі. Вуглецеві сталі мають сріблястий колір зламу, нікелеві – світло-сірий. Марганець надає зламу сталі характерний тьмянний сірий колір.

### **Матеріали і прилади**

1. Комплект зразків.
2. Наждачний папір.
3. 5%-ий розчин сірчаної кислоти.
4. Розчин гіпосульфату.
5. Листи фотопаперу.
6. Фільтрувальний папір.
7. Реактив Кешієна.
8. Чашки для реактивів.
9. Ванночки 9 x 12, 11 x 19.
10. Лупа.

### **Порядок виконання роботи**

1. Отримати зразки, які підлягають макродослідженню.
2. Замалювати і проаналізувати вади, що виявили на зразках, отриманих методом ливарного виробництва чи після прокатування.
3. Зачистити наждачним папером поверхню макрошліфів, обезжирити її, протерти ватою з бензином.
4. У випадку великих зразків встановити їх горизонтально на підставку.
5. Провести пробу за Бауманом.
6. Промити поверхню за допомогою вати і просушити фільтрувальним папером.
7. Відбиток вклеїти в протокол.
8. Вивчити колекцію зламів, охарактеризувати їх, замалювати отриману структуру.
9. Прибрати робоче місце.
10. Заповнити протокол звіту.

### **Контрольні питання**

1. Що таке макроаналіз, його суть?
2. Завдання макроаналізу.
3. Що таке макроструктура?
4. Які вади металу називають “прихованими”, їх характеристика?
5. Можливі домішки в металі.
6. Види кристалічної будови металу.
7. Види зламу металу.
8. Реактиви, їх характеристика, вибір.

9. Дендритна і зерниста будова металу.
10. Вплив фосфору і сірки на властивості сталі.
11. Як розміщуються домішки в металі?
12. Що таке ліквіація?
13. Що таке анізотропія, поліморфізм?
14. В чому полягає метод Баумана?
15. Як і для чого аналізують металеві вироби після зварювання, хіміко-термічної обробки?
16. Вплив легуючих металів на колір зламу.



## ВИВЧЕННЯ ПРОЦЕСУ ПЕРВИННОЇ КРИСТАЛІЗАЦІЇ

### Мета роботи

Вивчення процесу кристалізації при затвердінні краплі насиченого розчину різних солей.

### Короткі теоретичні відомості

Метали залежно від температури і тиску можуть перебувати в трьох агрегатних станах: кристалічному, рідкому та газоподібному. У стані газу вони не відрізняються від неметалів, а у рідкому та кристалічному станах мають специфічні властивості. Такі властивості металам надає *металевий тип зв'язку* – тобто зв'язок, зумовлений взаємодією електронного газу й іонів ґратки металу.

Кристал типового металу можна розглядати як сукупність позитивно заряджених іонів, що знаходяться в середовищі вільних *колективізованих електронів*. При зближенні атомів металу їх валентні електрони розташовуються не на зовнішніх орбітах, а займають широкий енергетичний рівень і можуть досить легко переміщуватися всередині металу. Цим пояснюється високі тепло- і електропровідність металів.

Наявність великої кількості вільних електронів визначає ненаправлений характер металевого зв'язку, завдяки чому іони металу можуть легко зміщуватися зі своїх місць під дією зовнішньої сили. Цим зумовлена висока пластичність металів.

Для кристалічного стану характерні закономірне розташування атомів у просторі. *Кристалічна ґратка* – закономірне розміщення атомів (іонів), що характеризується періодичною повторюваністю у просторі, властиве твердим кристалічним тілам.

*Елементарна кристалічна ґратка* – це мінімальна сукупність атомів, яка при багатократному повторенні в просторі дозволяє відтворити просторову кристалічну ґратку.

Для металів характерними є такі *типи* елементарних кристалічних комірок: *кубічна об'ємноцентрована* (ванадій, ніобій, тантал, хром, літій, натрій,  $\alpha$ -залізо,  $\beta$ -титан та ін.), *кубічна ґранецентрована* (мідь, срібло, золото, алюміній, свинець, платина,  $\gamma$ -залізо та ін.), *гексагональна компактна* (берилій, магній, кадмій, цинк,  $\alpha$ -кобальт,  $\alpha$ -титан,  $\alpha$ -цирконій), *тетрагональна* (індій,  $\beta$ -олово,  $\gamma$ -марганець).

Основними характеристиками кристалічних ґраток є:

*параметр* або період комірки – це найменша відстань між сусідніми атомами в напрямках осей координат;

*координаційне число* – кількість рівновіддалених найближчих сусідів вибраного атома;

*базис* – кількість атомів, що припадають на одну елементарну кристалічну комірку;

*щільність упаковки (коефіцієнт компактності)* – відношення об'єму елементарних частинок, які відповідають одній елементарній комірці, до всього об'єму елементарної комірки. Для простої кубічної решітки цей коефіцієнт дорівнює 0,52, для ОЦК – 0,68, ГЦК – 0,74.

Кристали металів мають, як правило, невеликі розміри. Тому реальний металевий виріб складається з великої кількості кристалів. Таку будову називають *полікристалічною*. В полікристалічному агрегаті окремі кристали мають неправильну форму, їх називають *зернами* або *кристалітами*.

Для кристалічних тіл, в т.ч. і металів, характерні такі властивості, як анізотропія та поліморфізм.

**Анізотропія** – це векторіальність властивостей матеріалів у різних кристалографічних напрямках. Вона зумовлена різною кількістю іонів та різними відстанями між ними і, отже, різними значеннями сил зв'язку між іонами в різних напрямках у кристалі.

**Поліморфізм** – це наявність у багатьох металів і деяких неметалів різних типів кристалічних ґраток залежно від тиску і температури. Різні кристалічні ґратки одного й того ж елемента називають його поліморфними модифікаціями і позначають початковими літерами грецької абетки, починаючи із низьких температур ( $Fe_{\alpha}$ ,  $Fe_{\gamma}$ ;  $Co_{\alpha}$ ,  $Co_{\beta}$ ;  $Mn_{\alpha}$ ,  $Mn_{\beta}$ ,  $Mn_{\gamma}$ ,  $Mn_{\delta}$ , та ін.).

При поліморфному перетворенні різко змінюються властивості металів і сплавів: теплоємність, теплопровідність, електропровідність, магнітні, механічні, хімічні тощо.

Кристалічна будова реальних металів і сплавів не є ідеальною, тобто періодичність розташування атомів (іонів) у кристалічній ґратці порушується численними *дефектами* – недосконаlostями її будови. До них належать *точкові, лінійні та поверхневі* мікродефекти. Існують також об'ємні макродефекти. До точкових дефектів належать вакансії, міжвузлові та домішкові атоми і їх комплекси. До лінійних дефектів відносять дислокації – лінійні та гвинтові. Поверхневі дефекти – це межі зерен і структурних елементів, з яких складаються зерна. До об'ємних дефектів відносять пори і домішки інших фаз.

Процес утворення твердої кристалічної фази із рідини називають *первинною кристалізацією*. Форма, величина і напрямок кристалів впливають на фізико-механічні властивості металів і сплавів.

Процес переходу кристалічного тіла з однієї фази в іншу зумовлений тим, що новий стан є енергетично стійкішим і має менший запас вільної енергії. Цей перехід відбувається з виділенням (при кристалізації) або поглинанням (при плавленні) прихованої теплоти. Виділення або поглинання прихованої теплоти пояснює збереження сталої температури протягом алавлення або кристалізації.

Кристалізація починається після деякого переохолодження рідкої речовини нижче рівноважної температури кристалізації  $T_s$  (рис.2.1). При температурі  $T_s$  обидві фази (рідка і тверда) знаходяться у рівноважному стані.

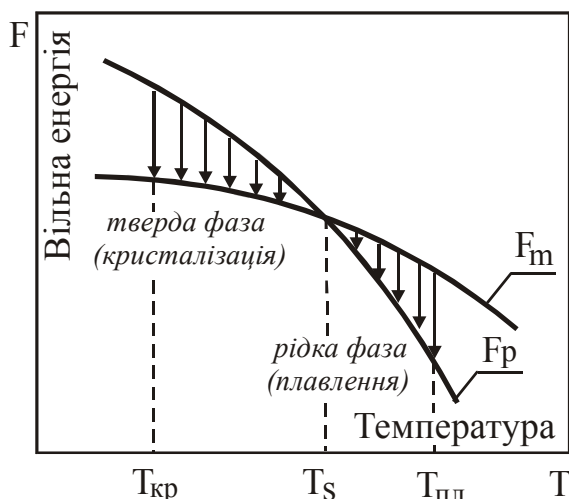
Процес кристалізації може проходити тільки при переохолодженні металу нижче рівноважної температури  $T_s$ . Різниця між теоретичною  $T_s$  і реальною  $T_{кр}$  температурами кристалізації називають **ступенем переохолодження**:

$$\Delta T = T_s - T_{кр} \quad (2.1.)$$

Ступінь переохолодження не є сталою величиною. Вона залежить від швидкості охолодження, природи і чистоти металу (рис.2.2). Процес первинної кристалізації проходить у *дві стадії*:

а) утворення центрів кристалізації;

б) ріст кристалів.



**Рис. 2.1. Зміна вільної енергії рідкої і твердої фази залежно від температури.**

Існує два механізми утворення центрів кристалізації: **самочинний і гетерогенний**.

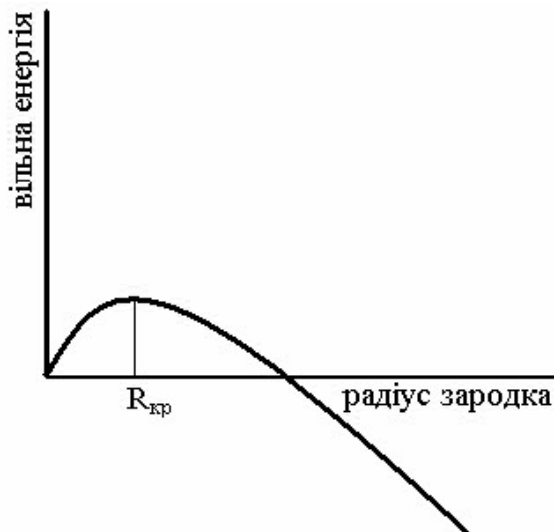
**Самочинне** утворення зародків проходить у високочистому рідкому металі. Для рідини характерний ближній порядок у розташуванні атомів, тобто лише в окремих мікрооб'ємах зберігається впорядковане розташування атомів, що відповідає твердому стану. Внаслідок теплового руху ближній порядок нестійкий, а тому зі зниженням температури збільшується кількість і розмір таких мікрооб'ємів. При температурах кристалізації деякі з них перетворюються у зародки твердої фази. Утворення зародків викликає зменшення вільної енергії за рахунок переходу деякого об'єму з рідкого стану в твердий. Подальший ріст твердої фази пов'язаний зі зменшенням поверхневої енергії. Ріст зародків із розмірами меншими критичного призводив би до росту запасу внутрішньої енергії, що суперечить природі самого процесу.

**Критичним розміром** зародка називають мінімальний розмір зародка, здатного до росту. При утворенні зародка розміром менше критичного, вільна енергія системи зростає, тобто приріст її внаслідок утворення вільної поверхні перекидає її зменшення в результаті утворення твердої фази (рис.2.2.).

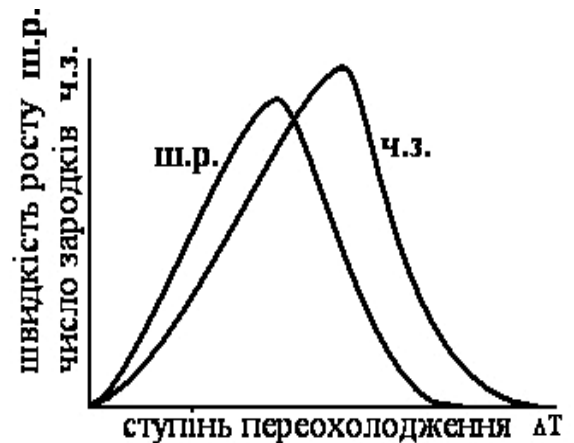
Після утворення зародка проходить подальший ріст кристалів шляхом переходу атомів металу з рідкого стану на поверхню зародка.

Гетерогенне утворення зародка проходить на готових підкладках, якими є тверді частинки в сплаві, стінки форми, виливниць при умові, що поверхнева енергія між підкладкою і твердою фазою менша поверхневої енергії між зародком і твердою фазою. В реальних умовах утворення центрів кристалізації проходить за гетерогенним механізмом.

Число центрів кристалізації (ЧЗ) самочинно утворених в металі, і швидкість росту кристалів (ШР) залежить від ступеню переохолодження системи, яка, в свою чергу, залежить від швидкості охолодження (рис.2.4).



**Рис.2.2. Зміна вільної енергії залежно від розміру зародка.**



**Рис.2.3. Швидкість росту кристалів і число зародків кристалізації залежно від ступеня переохолодження.**

За відсутності переохолодження (при температурі  $T_s$ ) число зародків і швидкість їх росту дорівнюють нулю і процес кристалізації не відбувається.

Зі збільшенням ступеня переохолодження зростає число центрів і швидкість їх росту. Проте швидкість утворення зародків випереджує швидкість їх росту. Експериментально доведено, що для даного ступеня переохолодження ЧЗ і ШР є сталими величинами протягом усього часу затвердіння (постулат Д.К.Чернова).

Кристалізація при великих ступенях переохолодження сприяє утворенню дрібнозернистої структури. Отже, змінюючи швидкість охолодження, можна отримати зерна різної величини, а, відповідно, і впливати на властивості металів.

Розмір зерен залежить від числа зародків і швидкості росту:

$$d = 1,1 (\text{ШР} / \text{ЧЗ})^{3/4} \quad (2.2).$$

На процес кристалізації впливають й інші фактори, такі як: наявність домішок, газових включень, температура металу і форми, чистота поверхні виливниці.

Часто на практиці при розливці рідких металів користуються процесом штучного регулювання зерна, який носить назву *модифікування*. При цьому в

метал вводять в невеликій кількості домішки різних речовин, які практично не змінюючи хімічного складу сплаву, сприяють утворенню дрібнозернистої структури. Такі речовини називають *модифікаторами*. Модифікатори поділяють на дві групи:

I-го роду – речовини, які знаходяться у розплавленому металі в твердому стані;

II-го роду – речовини, які розчинені в рідкому металі (поверхнево-активні).

**Модифікатори першого роду** є додатковими центрами кристалізації і повинні мати вищу температуру плавлення, ніж основний метал та бути з ним ізоморфними.

**Модифікатори другого роду** при утворенні зародка утворюють на його поверхні плівку, яка утруднює доступ атомів металу з рідкої фази на поверхню зародка.

Форма кристалів суттєво залежить від швидкості охолодження та наявності нерозчинених частинок, напряму тепловіддачі та ін.

Швидка і нерівномірна тепловіддача призводить до утворення **дендритних** кристалів. Кристалізація в цьому випадку починається з утворення осі кристалу, яка росте в напрямку основної тепловіддачі. Далі осі розгалужуються і кристал набуває дендритної будови. Процес завершується тим, що заповнюються всі міжосьові проміжки і кристал набуває округлої форми, витягнутої в напрямку основної тепловіддачі. Такі кристали називають **стовбчастими дендритами**. Дендритна форма кристалу зберігається тільки в тому випадку, якщо не вистачає металу для заповнення всіх міжосьових порожнин.

У випадку, коли процес проходить при повільній і рівномірній кристалізації, тобто коли кристали ростуть з однаковою швидкістю в усіх напрямках, то їх форма буде **зернистою** або **поліедричною**.

Процес кристалізації зручно досліджувати на прикладі насичених розчинів солей, які на відміну від металів є прозорими, не потребують високих температур нагрівання і мають ті ж особливості механізму кристалізації та характер і будову кристалів, що і метали.

### Прилади і матеріали

1. Біологічний мікроскоп.
2. Вага.
3. Солі (біхромат калію, мідний купорос).
4. Посудини, скляні палочки.
5. Термометр.
6. Водяна лазня.

### Порядок виконання роботи

1. Одержати прилади і солі (біхромат калію, калієво-алюмінієві квасці, мідний купорос).
2. Приготувати насичені розчини солей.

3. Підігріти їх до температури 70-80 °С.
4. Встановити на мікроскоп скло, нанести краплю і спостерігати за процесом кристалізації.
5. Замалювати кристалічну будову солі на початку і в кінці кристалізації.
6. Проаналізувати відмінності.
7. Повторити дослід з кожною сіллю.
8. Прибрати робоче місце.
9. Заповнити протокол звіту.

### **Контрольні запитання**

1. Будова кристалічних тіл.
2. Властивості кристалічних тіл.
3. Металевий тип зв'язку.
4. Типи кристалічних ґраток, їх характеристики.
5. Дефекти кристалічної будови.
6. Будова зерна металу. Монокристал і полікристал.
7. Анізотропія. Поліморфізм.
8. Первинна кристалізація.
9. Ступінь переохолодження.
10. Стадії і механізми процесу кристалізації.
11. Ближній і дальній порядки.
12. Фактори, що впливають на величину і форму зерна.
13. Модифікатори, їх класифікація.

## ЛАБОРАТОРНА РОБОТА №3 ТЕРМІЧНИЙ АНАЛІЗ МЕТАЛІВ І СПЛАВІВ

### *Мета роботи*

Вивчення методики побудови кривих нагрівання і охолодження та визначення критичних точок методом термічного аналізу на прикладі сплавів системи Pb-Sn.

### *Короткі теоретичні відомості*

**Термічний аналіз** металів і сплавів полягає у визначенні температур фазових поліморфних перетворень. Він ґрунтується на наявності теплового ефекту перетворення. Будь-яке перетворення в металі (плавлення, кристалізація, поліморфні перетворення) супроводжується поглинанням або виділенням тепла – тепловим ефектом. Графічне зображення зміни температури в часі при охолодженні носить назву **кривої охолодження**. Температури початку і кінця фазових та поліморфних перетворень, які визначають за кривими охолодження, називають критичними точками.

Правильність побудови кривих охолодження перевіряють за допомогою **правила фаз** (закон Гіббса), яке встановлює взаємозв'язок між кількістю компонентів, фаз та числом ступенів вільності системи і визначається за формулою:

$$C = K + 1 - \Phi, \quad (3.1)$$

де  $C$  – число ступенів вільності, тобто кількість факторів рівноваги (концентрація, температура), які можуть змінюватися незалежно при незмінній кількості фаз;

$K$  – кількість компонентів системи;

$\Phi$  – кількість фаз.

З рівняння (3.1) можна зробити висновок, що існує одна температура, за якої система знаходиться в рівновазі у двофазному стані. Це означає, що процес кристалізації проходить при сталій температурі – ізотермічно. У подвійній системі в рівновазі найбільше може бути три фази, в потрійній системі – чотири і т.д, тобто не більше  $K + 1$ .

Отримавши велику кількість кривих охолодження для сплавів різного хімічного складу, можна побудувати діаграму фазового стану цієї системи.

Якщо переносити критичні точки ряду сплавів даної системи в координати температура (вісь ординат) – концентрація (вісь абсцис) на вертикалі відповідних сплавів і з'єднати температури початку (лінія ліквідус) і кінця кристалізації (лінія солідус), то отримаємо графічне зображення фазового і структурного стану сплавів даної системи, тобто **діаграму стану**.

На рис. 3.1 зображено діаграму стану системи Pb-Sn. Ця система є важливою для мікроелектроніки завдяки широкому застосуванню свинцево-

олов'янистих припоїв. Кожна точка діаграми відповідає сплаву певного складу, що знаходиться за певної температури в умовах рівноваги. З діаграми стану видно, що при зміні складу сплаву змінюється його температура плавлення. Коли при виготовленні мікросхеми потрібно провести декілька послідовних паянь, то для кожного наступного паяння потрібно застосовувати припой з нижчою температурою плавлення, щоб не розплавити попередні місця паяння.

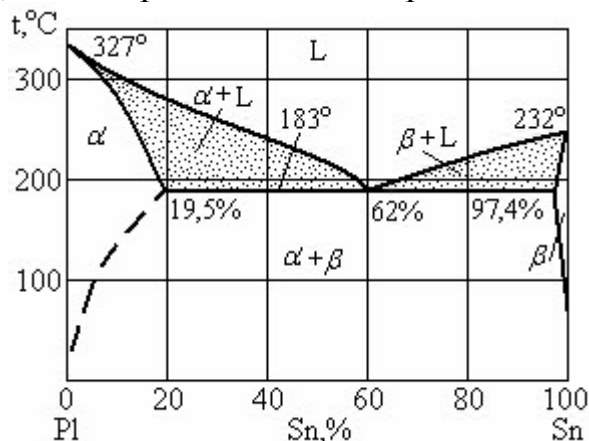


Рис.3.1. Діаграма стану Pb-Sn.

На рис.3.2 зображено схему установки для визначення критичних точок металів і сплавів. До її складу входять електронагрівник 1, який розплавляє досліджуваний сплав 3 в тиглі 2, накритому кришкою. Для контролю за зміною температури використовують термоелектричний пірометр. До його складу входять термопара 5, її оболонки 6, з'єднувальні провідники 7 та термовольтметр 8.

**Термопара 5** – це дві дротини з різних металів зі спаяними кінцями з одного боку, а інші з'єднані з гальванометром. Гарячий спай термопари 4 призначений для розміщення в зоні визначення температури. Матеріали дротин підібрані таким чином, що при їх сумісному нагріванні в ділянці гарячого спаю виникає різниця потенціалів, величина якої змінюється зі зміною температури. Два інших кінці дротин термопари з'єднані з провідниками 7 (холодні спаї), які йдуть до гальванометра 8.

Гальванометр фіксує різницю потенціалів, отриману на термопарі. Шкала гальванометра протарована не в мілівольтах, а в градусах Цельсія, тому такий гальванометр (мілівольтметр) називають **термовольтметром**. Чим вищою є температура гарячого спаю термопари, тим більше відхиляється стрілка термовольтметра. Залежно від робочої температури використовують різні термопари.



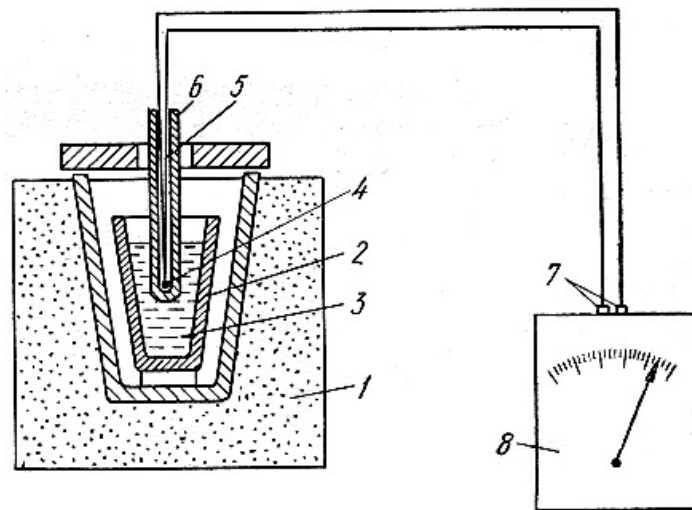


Рис.3.2. Схема установки для визначення критичних точок металів і сплавів методом термічного аналізу.

В техніці найширше застосування знайшли термопары (за матеріалом дрітин):

- платино-платинородієві, ПП-1 (0...1300°C);
- хромель-алюмельові, ХА (0...1000°C);
- хромель-копельові, ХК (0...600°C);
- мідь-константові, МК (0...400°C).

Для вимірювання температури в сплавах Pb - Sn використовують мідь-константову термопару з інтервалом температур від 290 до 400 °C (**константан** – сплав, що складається з 58,8% Cu, 1,2% Mn і 40% Ni).

### Обладнання, прилади і матеріали

1. Установка для проведення термічного аналізу.
2. Метали (свинець,олово) і сплави Pb і Sn з 30, 40, 80 Sn, подрібнене деревне вугілля.
3. Секундомір.

### Порядок виконання роботи

1. Для визначення критичних точок (температур фазових перетворень) необхідно:
  - 1.1. На дно фарфорового тигля покласти 100...150 г сплаву певного складу, присипати його подрібненим деревним вугіллем, щоб запобігти окисненню металу.
  - 1.2. Накрити тигель кришкою.
  - 1.3. Через отвір у кришці встановити в розплав гарячий спай термопары, а холодний спай з'єднати з термовольтметром.
  - 1.4. Увімкнути електронагрівник і розплавити сплав.
  - 1.5. Через кожні 30 секунд записувати покази термовольтметра до розплавлення сплаву.
  - 1.6. Вимкнути нагрівник.

- 1.7. Через кожні 30 секунд записувати покази термовольметра, припинивши записи через 2...3 хв після затвердіння металу.
2. За отриманими даними в координатах температура – час побудувати криві нагрівання і охолодження.
3. На отриманій кривій охолодження визначити температури початку (ліквідус) та кінця (солідус) кристалізації сплаву.
4. Проаналізувати правильність побудови кривої охолодження за допомогою правила фаз.
5. Нанести на діаграму стану вертикаль сплаву і орієнтовно встановити його хімічний склад.
6. Для досліджуваного сплаву в будь-якій двохфазній області застосувати правило відрізків.
7. Описати точки і лінії фазових та ізотермічних перетворень, фазові і структурні складові сплаву.
8. Заповнити протокол звіту.

### ***Контрольні запитання***

1. Основні види взаємодії компонентів у сплавах.
2. Правила фаз і відрізків.
3. Зв'язок між діаграмами стану і властивостями сплавів.
4. Криві охолодження чистих металів і сплавів.
5. Аналіз кривих охолодження із застосуванням правила фаз.
6. Основні методи побудови діаграм стану.
7. Евтектична кристалізація. Діаграма стану I роду.
8. Діаграма стану II роду.
9. Діаграми стану III роду.
10. Діаграми стану IV роду.
11. Діаграми стану з поліморфними перетвореннями в компонентах.

## ЛАБОРАТОРНА РОБОТА № 4 ПЛАСТИЧНА ДЕФОРМАЦІЯ І РЕКРИСТАЛІЗАЦІЯ МЕТАЛІВ

### Мета роботи

Вивчення впливу ступеня пластичної деформації і температури на величину зерна і властивості алюмінію.

### Короткі теоретичні відомості

**Деформацією** називається процес зміни форми і розмірів тіла під дією зовнішніх сил.

Процес деформації складається з таких послідовних етапів:

- а) пружна деформація, яка зникає після зняття навантаження;
- б) пластична або залишкова деформація, яка зберігається після зняття навантаження;
- в) руйнування матеріалів.

#### *Процес деформації в одному кристалі.*

Існує цілий ряд методів отримання монокристалів таких великих розмірів, що з них можна виготовити зразки для дослідження і по них спостерігати процес деформації одного кристалу.

Найбільш простим методом вирощування монокристалів є метод місцевого охолодження розплавленого металу, результатом чого є ріст зерна з одного центру кристалізації.

Реальний кристал не має ідеально правильного розміщення атомів в усьому об'ємі. Він складається із окремих блоків, по різному орієнтованих. Переважно один блок повернутий по відношенню до іншого на кут декілька хвилин.

На границях блоків спостерігаються вільні вузли ґратки, тобто пружне зміщення значної кількості атомів. При пружній деформації монокристалу під дією зовнішніх сил змінюється відстань між атомами в кристалічній ґратці. Зняття навантаження усуває зміну міжатомної відстані і деформація зникає.

Пластична деформація пов'язана з переміщенням атомів всередині кристалу і зумовлює залишкову зміну форми.

Пластична деформація в кристалах може здійснюватись двома способами: **ковзанням і двійникуванням.**

В основному процес пластичної деформації монокристалу здійснюється шляхом послідовних ковзань тонких шарів атомів - блоків по відношенню до інших по визначених кристалографічних площинах.

Зародками ковзання є групи зміщених один відносно одного атомів. Зсув виникає в місці, де існує дислокація, яка поширюється шляхом багатократного пробігу дислокації в даній площині під дією дотичних напружень.

Щоб здійснити зсув в металі (монокристалі) з ідеально правильною кристалічною будовою, необхідно перемістити всі атоми в площині зсуву, число

яких  $10^{14} / \text{см}^2$ . Для цього необхідно було б зусилля в сотні, тисячі разів більше, ніж в реальних умовах. Такий зсув існує, як ідеальний, теоретично можливий.

Міцність металу з ідеальним механізмом зсуву називається теоретичною:

$$\sigma_{\text{теор.}} = Nf; \quad (4.1)$$

де:  $N$  – число атомів в площині руйнування, що приходяться на одиницю площі поперечного перерізу,

$f$  – сила взаємного притягування атомів.

Механізм зсуву реальних кристалів пояснює теорія дислокацій (рис.4.1.).



Рис.4.1. Залежність міцності металів від кількості дислокацій.

Так як реальні метали ідеально правильної кристалічної будови не мають, то реальний зсув – це процес переміщення дислокацій. Тому міцність реальних металів значно менша теоретичної:

$$\sigma_{\text{реальна.}} = \alpha \sigma_{\text{теор.}} \quad (4.2)$$

де:  $\alpha$  – коефіцієнт, який враховує збільшення числа атомів, що одночасно беруть участь в елементарних актах руйнування.

Реальну міцність металів можна підвищити:

- а) наклепом,
- б) термічною обробкою,
- в) легуванням,
- г) отриманням структур із зміцнюючими фазами.

Площинами найлегшого зсуву є площини з найменш щільною упаковкою атомів. В металах, які мають кубічну об'ємноцентровану ґратку ( $\text{Fe}_\alpha$ , Cr, W та інші), площинами легкого ковзання є діагональні площини (110). В гранецентрованій ґратці ( $\text{Fe}_\gamma$ , Cu, Al, Ni та ін) – площини октаедра (111).

Кожний зсув викликає спотворення ґратки в пограничних шарах атомів на площині ковзання. Одночасно зі зсувом спостерігається зміна орієнтації площин ковзання по відношенню до діючої сили.

При подальшому збільшенні навантаження ковзання перекидається на другу площину і викликає тут зміцнення, потім на третю і т. д.

В результаті пластичної деформації монокристал стає розділеним лініями ковзання на пружно деформовані зміцнені ділянки. Процес деформації при рості напружень закінчується руйнуванням.

Пластична деформація в металах Cu, Ag, Ni та інші, може здійснюватись шляхом двійникування, суть якого полягає в зсуві частини кристалу в інше положення, симетричне залишеній частині, відносно площини двійникування.

### ***Пластична деформація полікристалічного металу.***

Структура металів і сплавів складається із великої кількості довільно орієнтованих зерен (кристалів), які мають неправильну зовнішню форму. При деформації полікристалічного металу на процес пластичної деформації всередині окремих зерен накладається ще і міжкристалічна деформація, тобто крім ковзання і двійникування в кожному зерні, зерна повертаються і ковзають окремо один від одного.

Пластична деформація полікристалічного металу неоднорідна, що пояснюється неординаковою орієнтацією кристалів. Під дією зовнішнього навантаження в першу чергу починають деформуватись зерна, в яких площини легкого ковзання розміщені найбільш зручно по відношенню до прикладеної сили. Але деформація цих зерен утруднена сусідніми зернами, які мають інше розміщення площин ковзання.

Першою ознакою залишкової деформації металу є поява в зернах лінії зсуву. Лінії зсуву є навіть при незначних деформаціях.

При подальшому збільшенні ступеня деформації блоки і площини ковзання в кожному зерні повертаються в напрямку деформації. Така визначена орієнтація зерен називається текстурою деформації (рис. 4.2 б), а мікроструктура текстурованого металу - волокнистою. Метал стає при цьому анізотропним.

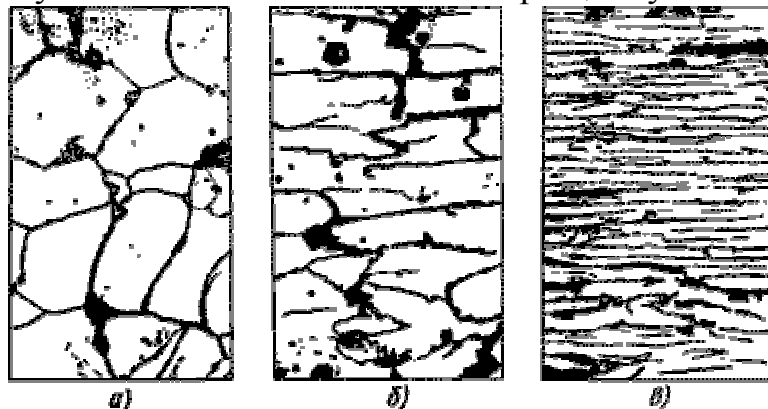


Рис. 4.2. Структура металу до (а) і після (б, в) деформації.

Зміна структури деформованого металу викликає зміну механічних властивостей. Із збільшенням ступеня деформації підвищуються границя міцності і твердість з одночасним зниженням пластичності (рис.4.3).

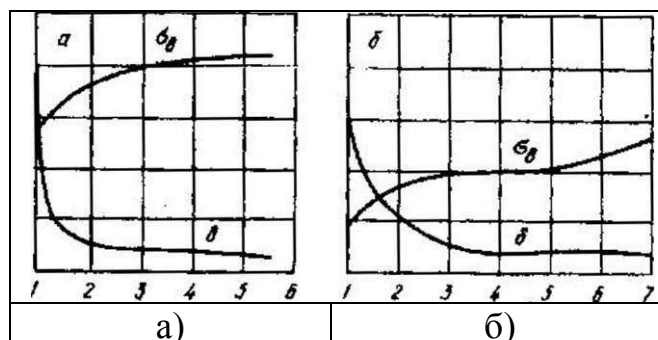


Рис.4.3. Зміна механічних властивостей міді (а) та алюмінію (б) залежно від ступеня пластичної деформації.

Зміцнення металу під дією пластичної деформації називається **наклепом**.

### ***Рекристалізація металів.***

Пластична деформація, яка викликає спотворення кристалічної ґратки, подрібнення блоків первинних зерен і перетворення їх у витягнуті волокна, підвищує рівень вільної енергії металу. Деформований метал знаходиться в термодинамічно нестійкому стані, тому в нагартваному металі спонтанно протікають процеси, які приводять його в стійкий стан. Швидкість цих процесів зростає з підвищенням температури.

В нагартваному металі при нагріванні протікають такі процеси:

- а) поворот першого роду,
- б) поворот другого роду або полігонізація;
- в) первинна рекристалізація або рекристалізація;
- г) вторинна (збиральна) рекристалізація.

При нагріванні нагартваного металу до невисоких температур проходить часткове зняття спотворень кристалічної ґратки в межах зерна і внутрішніх напружень. Механічні властивості металу і мікроструктура при цьому не змінюється. Це **процес повороту 1-го роду**.

Процес **полігонізації або поворот 2-го роду** протікає в металі при напруженій і спотвореній кристалічній ґратці. Кристалічні зерна внаслідок переміщення дислокацій стають розділені на блоки із неспотвореною кристалічною ґраткою. В процесі повороту 2-го роду проходить часткове відновлення властивостей без помітних змін мікроструктури.

Процес **первинної рекристалізації** проходить при нагріванні деформованого металу до температур, які викликають зародження нових центрів кристалізації і ріст зерен навколо них за рахунок деформованих кристалів. Структура металу цілком замінюється новими зернами різної орієнтації.

В процесі рекристалізації таких металів як Al інколи нові зерна ростуть орієнтовано, утворюючи так звану текстуру рекристалізації. Найнижча температура при якій під мікроскопом виявляють нові зерна, називається **температурою рекристалізації**. Її визначають за законом Бочвара:

$$T_{\text{рек.}} = a \cdot T_{\text{пл}}, \quad (4.3)$$

де  $T_{\text{рек.}}$  – температура рекристалізації,

$a$  – коефіцієнт, що залежить від чистоти металу:

$a = 0,1 - 0,2$  для металів високого ступеню чистоти;

$a = 0,3 - 0,4$  для технічно чистих металів;

$a = \text{до } 0,8$  для сплавів,

$T_{\text{пл.}}$  – температура плавлення.

Температура рекристалізації для кожного металу не є постійною. Вона залежить від ступеня деформації і від наявності домішок. Домішки, які є в металі, сповільнюють процес рекристалізації.

У зв'язку зі зміною структури металу в процесі рекристалізації різко змінюються механічні властивості: міцність і твердість знижуються, а пластичність зростає.

Нові зерна після заповнення всього об'єму металу - дрібні. При подальшому підвищенні температури протікає процес **вторинної (збиральної) рекристалізації**, який полягає у звичайному рості зерен, причому крупні зерна ростуть за рахунок малих.

Рушійною силою процесів повороту і первинної рекристалізації є прагнення до переходу в стан з мінімальним запасом об'ємної вільної енергії, рушійною силою процесу вторинної (збиральної) рекристалізації є прагнення до переходу в стан з мінімальним запасом поверхневої вільної енергії.

Зв'язок між величиною утворених при рекристалізації зерен, ступенем деформації і температурою виражає діаграма рекристалізації. Як правило, чим більший ступінь деформації і нижча температура рекристалізації, тим дрібніше зерно. При малих ступенях деформації (8-15%) величина зерна після рекристалізації може стати значно більшою. Такий ступінь деформації називають **критичним**.

Утворення в результаті рекристалізації дуже великих зерен різко зменшує пластичність металу, тому потрібно уникати критичного ступеня деформації.

### Обладнання, прилади і матеріали

1. Електрична піч.
2. Пристосування для розтягування зразків.
3. Пластинки алюмінію (по 6 штук для кожної температури відпалу) з розрахунковою довжиною (відстань між дисками на пластинці) 50 мм.
4. 10 – 15% - ий водний розчин NaOH.
5. Реактив для травлення: соляна кислота – 45 мл, фтористо-воднева – 15 мл, азотна кислота – 5 мл, вода – 25 мл.
6. Наочні посібники:
  - а) діаграма рекристалізації алюмінію;
  - б) схема ідеального і реального зсуву;
  - в) схематичне зображення дислокацій.

### Порядок виконання роботи

1. Для деформації на заданий ступінь шляхом розтягу пластинку затиснути вільними кінцями в спеціальному пристосуванні.
2. Пластинки, що затискають, з одного боку закріплені в нерухомі, а з другого – в затискуючі губки, що мають зворотньо-поступальний рух вздовж пазу. Шляхом обертання маховика отримують заданий ступінь витягування алюмінієвої пластинки (3, 6, 9, 12 і 15 %).
3. Після деформації пластинку завантажити в піч з температурою 400° і витримати протягом 40 хвилин.

4. Відпалені пластинки промити в 10-15% розчині NaOH і піддати травленню для виявлення мікроструктури методом занурення.
5. Заповнити протокол звіту.

### **Контрольні запитання**

1. Будова моно- і полікристалічного тіла.
2. Види недосконалостей кристалічної будови і їх вплив на властивості.
3. Що таке дислокація? Як змінюється міцність зі збільшенням числа дислокацій?
4. Реальна і теоретична міцність металів, шляхи підвищення реальної міцності.
5. Механізм пружної і пластичної деформації.
6. Ідеальний і реальний зсув.
7. Вплив холодної пластичної деформації на структуру і властивості металів.
8. З якою метою використовується холодна пластична деформація?
9. Поворот і рекристалізація. Як визначити температуру рекристалізації?
10. Що таке критичний ступінь деформації?
11. Вплив температури рекристалізації і ступеня деформації на структуру і властивості металів.
12. Що таке холодна і гаряча пластична деформація металів?



## ЛАБОРАТОРНА РОБОТА № 5

### ВИЗНАЧЕННЯ ТВЕРДОСТІ МЕТАЛІВ І СПЛАВІВ МЕТОДОМ БРІНЕЛЛЯ

#### Мета роботи

Вивчити методику визначення твердості металів і сплавів методом Брінелля. Ознайомитися з практичним використанням приладів для визначення твердості конструкційних матеріалів.

#### Короткі теоретичні відомості

**Твердість** – це властивість поверхневого шару матеріалу чинити опір пластичному деформуванню або руйнуванню при місцевій контактній дії. У техніці використовують різноманітні методи вимірювання твердості. Найпоширенішими є **методи Брінелля, Роквелла, та Віккерса**, а також вимірювання мікротвердості. Ці методи ще називають методами втискання. Крім них, використовують методи подряпинок, відбивання, ультразвуковий та ін.

Для багатьох сплавів виявлена залежність між твердістю та іншими механічними, технологічними й експлуатаційними характеристиками матеріалів (міцність, зносостійкість, пластичність, здатність оброблятися тиском, різанням тощо). Наприклад, для деяких пластичних матеріалів залежність між межею міцності та твердістю за Брінеллем записується у вигляді

$$\sigma_s = K \cdot HB, \quad (5.1)$$

де  $HB$  – твердість за Брінеллем, МПа;  $K$  – коефіцієнт пропорційності ( $K=0,35$  – для сталі;  $0,55$  – для міді та її сплавів у відпаленому стані;  $0,4$  – для міді та її сплавів після наклепування).

Таким чином, знаючи твердість матеріалу, можна оцінити й інші його характеристики.

Суттєвою перевагою експериментальних методів визначення твердості є те, що всі вони неруйнівні, тобто для їх реалізації не потрібно виготовляти спеціальні зразки, а величина твердості визначається на поверхнях готових деталей без їх пошкодження.

#### Визначення твердості за Брінеллем

Умови визначення твердості за Брінеллем регламентуються державним стандартом. Схема визначення твердості показана на рис.5.1.

У поверхню зразка за допомогою твердоміра Брінелля втискають сталю загартовану кульку (**індентор**) діаметром  $D$ , який може бути рівним 2,5; 5 або 10 мм. Діаметр кульки вибирають у зворотній залежності від очікуваної твердості (див. табл. 5.1). Внаслідок пластичної деформації поверхневих шарів зразка отримується відбиток у вигляді сферичної лунки діаметром  $d$  (див. рис. 5.1).

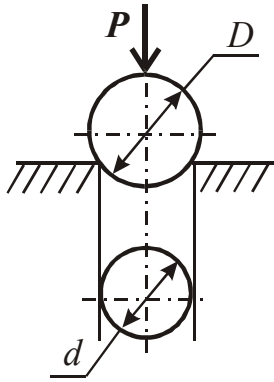


Рис. 5.1.

Схема визначення твердості за Брінеллем

**Число твердості за Брінеллем  $HB$**  визначають як відношення величини навантаження  $P$ , яким втирали кульку, до площі поверхні отриманого сферичного відбитка (лунки),  $F$ :

$$HB = P/F = 2P/\pi D \left( D - \sqrt{D^2 - d^2} \right). \quad (5.2)$$

Діаметр відбитка визначається за допомогою спеціальної лупи, яка має шкалу з ціною поділки  $0,02 \text{ мм}$ .

Щоб не проводити аналітичних обчислень за формулою (5.2), на практиці часто користуються стандартною таблицею, в якій наведена залежність числа твердості  $HB$  від  $d$ ,  $D$  і  $P$ . Якщо використовувати міжнародну систему одиниць  $SI$ , приймаючи значення зусилля у  $H$ , площі лунки в  $\text{м}^2$ , то значення  $HB$  отримаємо в  $\text{Па}$ . В такому випадку в конструкторській і технологічній документації вказують значення твердості та її розмірність, наприклад:  $HB \ 4500 \text{ МПа}$ . Допускається позасистемна розмірність зусилля в  $\text{кгс}$ , площі в  $\text{мм}^2$ . Тоді отримують розмірність твердості  $\text{кгс/мм}^2$ . При вказуванні значення твердості таку розмірність умовно опускають, наприклад  $HB \ 270$ .

Для пластичних матеріалів, схильних до повзучості (зростання пластичної деформації під дією постійного навантаження), випробування на твердість проводять з *деякою витримкою* при постійному навантаженні. Її час зростає зі зростанням пластичності металу. Для чорних металів витримка становить  $10 \text{ с}$ , кольорових  $30\ldots60 \text{ с}$  (табл. 2.1).

Діаметр кульки, навантаження (від  $156$  до  $30000 \text{ Н}$ ) та час витримки під навантаженням ( $10$ ,  $30$  і  $60 \text{ с}$ ) вибирають залежно від очікуваної твердості та товщини зразка (табл.5.1).

### **Переваги методу Брінелля**

- простота випробувань і порівняно висока точність отримуваних результатів;
- проста залежність між твердістю  $HB$  та границею міцності матеріалів;
- можливість визначення твердості сплавів, які мають неоднорідну макроструктуру, наприклад, чавуну.

### **Недоліки методу Брінелля**

- обмежене застосування (до  $HB \ 4500 \text{ МПа}$ ), зумовлене можливою деформацією сталюї кульки;
- неможливість випробування тонких виробів (товщиною менше  $2\ldots3 \text{ мм}$ ) та тонких поверхневих шарів (менше  $1 \text{ мм}$ );
- наявність на деталі відносно великого відбитка (діаметром до  $6 \text{ мм}$ ), який залишається після випробувань, що може привести до непридатності деталі для подальшої експлуатації.

Таблиця 5.1.

**Параметри випробувань при визначенні твердості за методом Брінелля**

Матеріал	Інтервал твердості за Брінеллем, МПа	Мініма- льна товщин а зразка, мм	Діаметр кульки, D, мм	Співвідно- шення між P, кгс і D, мм	Навантаження P		Час витрим- ки, с
					кгс	H	
Чорні метали	1400...1500	6...3 4..2 <2	10 5 2,5	$P=30D^2$	3000 750 187,5	29430 7357 1839	10
	<1400	>6 6...3 <3	10 5 2,5	$P=10D^2$	1000 250 62,5	9810 2452 613	10
Кольоро- ві метали	350...1300	9...6 6...3 <3	10 5 2,5	$P=10D^2$	1000 250 62,5	9810 2452 613	30
	80...350	>6 6...3 <3	10 5 2,5	$P=2,5D^2$	250 62,5 15,6	2452 613 153	60

**Будова і принцип роботи твердоміра Брінелля**

Принципова *схема твердоміра Брінелля* зображена на рис. 5.2. За допомогою поворотного штурвала 1 і гвинта 2 рухомий стіл 3 може здійснювати зворотно-поступальний рух вгору-вниз. На стіл встановлюється випробовуваний зразок 4. Поворотом штурвала стіл піднімається і зразок дотикається до індентора 5.

Навантаження для втискання індентора в досліджувану поверхню створюється за рахунок ваги гир через важільну схему із співвідношенням довжини плечей 1:50. У початковому положенні (коли зусилля до індентора ще не прикладене) вага гир 6 сприймається штоком 7, який приводиться в рух кулачком 8 від черв'ячного редуктора 9 та електродвигуна 10. Для створення нормативного навантаження (див. табл. 2.1) на твердомірі встановлюється необхідна кількість гир. Запуск двигуна 10 здійснюється кнопкою на панелі керування твердоміра. Після повороту кулачка 8 вага гир через важіль сприймається індентором, який проникає в поверхневі шари контрольованого зразка. В момент прикладання навантаження до зразка запалюється сигнальна лампочка, яка гасне при знятті навантаження. Час витримки зразка під навантаженням забезпечує реле часу.

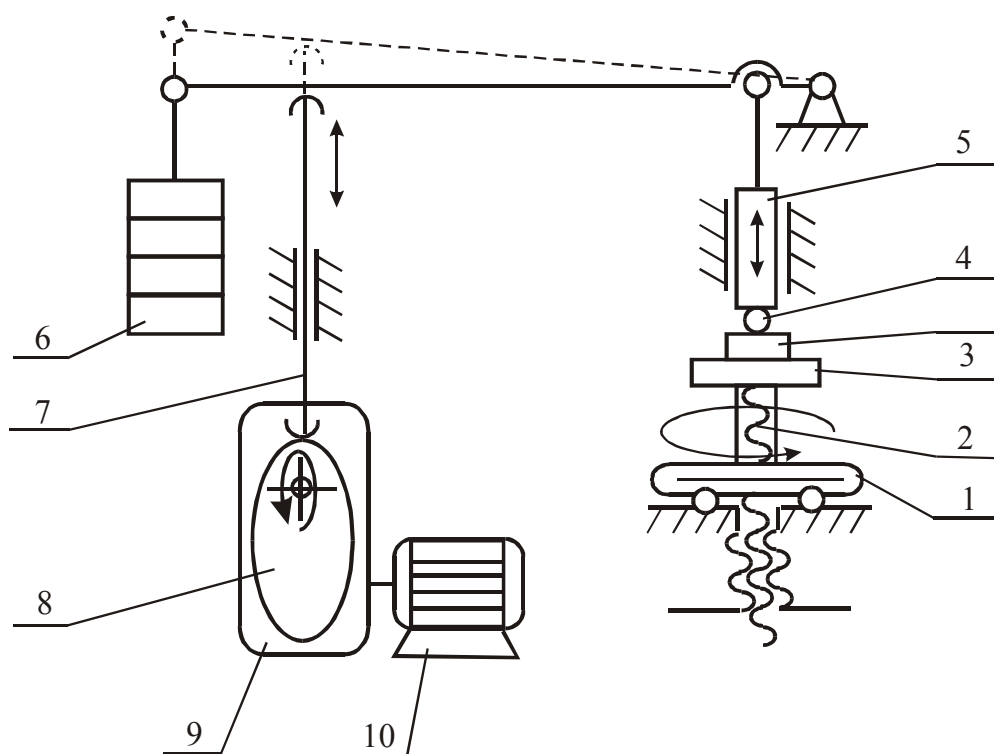


Рис.5.2.

Принципова схема твердоміра Брінелля

Сучасні твердоміри для визначення твердості за Брінеллем можуть бути *універсальними* (один прилад для визначення твердості за Брінеллем та Роквеллом). Як правило, робоче зусилля в ньому створюється також за рахунок ваги гир, однак привід силового механізму здійснюється не від електродвигуна через кулачок, а важелем від руки.

В табл. 5.3 наведені співвідношення між значеннями твердості визначеними різними методами. Еталоном порівняння взята твердість за Брінеллем.

Таблица 5.3

Співвідношення між числами твердості, визначеними різними методами

Брінелль, HB	Роквелл,			Брінелль, HB	Роквелл,		
	HRC	HRA	HRB		HRC	HRA	HRB
183	8	56	90	235	21	61	101
197	9	57	91	241	23	62	102
192	11	57	92	246	24	62	-
197	12	58	93	255	25	63	-
201	13	58	94	262	26	63	-
207	14	59	95	269	27	64	-
212	15	59	97	277	28	64	-
217	17	60	98	285	29	65	-
223	19	60	99	293	30	65	-
229	20	61	100	302	31	66	-

### **Обладнання, інструменти та матеріали**

1. Твердомір Брінелля – 1 шт.
2. Лупа з ціною поділки 0,02 мм – 1 шт.
3. Зразки для визначення твердості – 3 шт.

### **Порядок виконання роботи**

1. Підготувати зразки до вимірювання. Товщина зразка повинна бути не менше 10-кратної глибини втискання і ширина не менше 20 мм. Поверхня повинна бути чистою і плоскою. Зразки використовують з алюмінієвих сплавів.

2. Встановити на універсальний твердомір (Бріннель – Роквелл) індентор (сталена кулька діаметром 5 мм) та налагодити гирі для створення нормативного навантаження на зразок  $P=612,9\text{ Н}$ .

3. Встановити на столик досліджуваній зразок, обертаючи маховичок, підняти його до контакту з індентором. Піднімати зразок до моменту, коли мала стрілочка на відліковому індикаторі займе положення навпроти мітки на швалі (на шкалі є єдина мітка у вигляді крапки).

4. Важіль керування навантаженням повернути вправо (від себе) і відпустити. Внаслідок цього гирі через важільну схему створять нормоване навантаження на індентор і втиснуть його у поверхню досліджуваного зразка.

5. Після витримки зразок під навантаженням і його розвантаження опустити столик, зняти зразок, виміряти діаметр відбитка (лунки) за допомогою спеціальної лупи зі шкалою.

6. За величинами діаметрів лунки і кульки та робочим зусиллям розрахувати число твердості  $HB$  (див. формулу 5.2).

7. Аналогічно визначити твердість інших зразків.

8. Результати дослідів записати в протокол.

### **Контрольні запитання**

1. Що розуміють під поняттям “твердість матеріалу”?
2. Назвіть основні методи вимірювання твердості. В яких випадках доцільно використовувати той чи інший метод?
3. Суть методу Брінелля. Які переваги і недоліки даного методу порівняно з іншими?
4. В яких одиницях вимірюється твердість за Брінеллем.
5. Як вибирають параметри випробувань (діаметр кульки, величина навантаження, час витримки під навантаженням) при визначенні твердості за Брінеллем?

## ЛАБОРАТОРНА РОБОТА № 6

### ВИЗНАЧЕННЯ ТВЕРДОСТІ МЕТАЛІВ І СПЛАВІВ МЕТОДОМ РОКВЕЛЛА

#### Мета роботи

Вивчити методику визначення твердості металів і сплавів методом Роквелла.

#### Короткі теоретичні відомості

Вимірювання твердості за Роквеллом регламентується державним стандартом. При вимірюванні твердості за Роквеллом *індентором* служить сталена кулька діаметром 1,588 мм (для м'яких матеріалів) або алмазний конус з кутом при вершині  $120^\circ$  і радіусом заокруглення вершини 0,2 мм.

При визначенні твердості за Роквеллом до індентора прикладається спочатку попереднє навантаження  $P_0=100\text{ Н}$ , а потім – основне  $P_1$  (рис. 6.1).

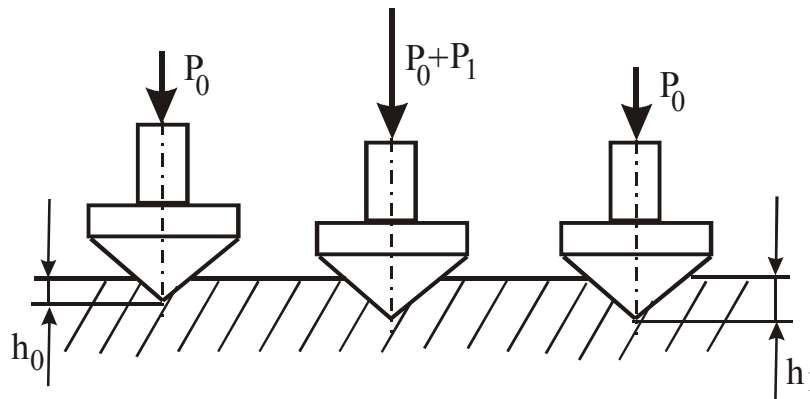


Рис. 6.1. Схема визначення твердості за Роквеллом.

$P_0$  – попереднє навантаження величиною 100 Н;

$P_1$  – основне навантаження.

Таким чином, загальне навантаження на індентор рівне

$$P = P_0 + P_1 \quad (6.1.)$$

і вибирається залежно від типу індентора та очікуваної твердості матеріалу (табл. 6.1.). Числом твердості в цьому методі є деяка *умовна величина*, яку визначають безпосередньо за показами стрілки на циферблатному індикаторі твердоміра.

При використанні алмазного конуса з повним навантаженням 1500 Н або 600 Н твердість визначають за чорною шкалою (С або А) приладу. Отриману твердість позначають відповідно  $HRC$  або  $HRA$  та умовним (безрозмірним) числом твердості Роквелла, наприклад  $HRC\ 45$ .

**Умови визначення твердості за Роквеллом**

Приблизна твердість за Віккерсом	Шкала Роквелла	Тип індентора	Навантаження, Н	Допустимі межі виміру твердості за Роквеллом
600...2400	B	Стальна кулька	1000	25...100
2400...9000	C	Алмазний конус	1500	20...67
3900...9000	A	Алмазний конус	600	70...85

При використанні сталеної кульки із сумарним навантаженням 1000Н, твердість визначається за червоною шкалою В. Конструктивно ця шкала зміщена відносно нульового положення чорної на 30 поділок.

Про твердість матеріалу роблять висновок за різницею глибин втискування індентора під дією двох послідовно прикладених навантажень  $P_0$  і  $P_1$ .

За одиницю твердості  $e$  прийнято величину, яка відповідає осьовому переміщенню індентора на 0,002 мм.

$$e = (h_1 - h_0) / 0,002, \quad (6.2)$$

де  $h_1$  і  $h_0$  – глибина втискування індентора при прикладанні відповідно повного ( $P_0 + P_1$ ) та попереднього  $P_0$  навантаження.

Стрілка приладу вказує на величину твердості за Роквеллом на вибраній шкалі.

Товщина матеріалу при визначенні твердості за Роквеллом повинна бути не менше 8-кратної глибини втискування індентора, що складає 0,5...1 мм.

Конструктивна **схема твердоміра Роквелла** подібна до твердоміра Брінелля (навантаження електромеханічне або важільне, піднімання зразка за допомогою гвинта). Відмінність полягає лише в тому, що конструкцією передбачений спеціальний відліковий прилад (**індикатор**), на якому розміщено три шкали і який безпосередньо показує величину твердості. Ціна поділки шкали 0,002 мм.

Індикатор має дві стрілки. *Велика стрілка* вказує на твердість, а *мала* служить для контролю величини попереднього навантаження (співпадання стрілки з крапкою циферблату вказує на досягнення попереднього навантаження в 100 Н).

Нульова поділка чорної шкали співпадає з початковим положенням стрілки. Червона шкала зміщена відносно нульової поділки чорної шкали на 30 поділок у напрямку, протилежному до руху стрілки індикатора при збільшенні навантаження.

При підніманні стола після контакту зразка з індентором мала стрілка почне повертатися. Підіймання стола закінчують, коли мала стрілка співпадає з крапкою. Це відповідає величині попереднього навантаження 100 Н. При цьому велика стрілка також буде переміщатись і зупиниться приблизно у вертикальному положенні з відхиленням до 5 поділок від нуля чорної шкали. Точне встановлення великої стрілки на нуль здійснюють поворотом циферблата з допомогою тросів, які приводяться в рух гофрованим сектором.

**Форму індентора** вибирають за табл. 6.1.

#### ***Переваги методу Роквелла:***

- висока продуктивність контролю;
- можливість без будь-яких розрахунків (відразу за шкалою приладу) визначити твердість досліджуваного зразка;
- простота обслуговування;
- висока точність вимірювання в порівнянні з іншими методами;
- збереження якісної поверхні після вимірювання (мало помітні сліди від індентора);
- можливість автоматизації процесу.

#### ***Недоліки методу Роквелла:***

- не можна випробовувати неоднорідні за структурою сплави, крихкі вироби з раковинами на поверхні, криволінійні поверхні при радіусі кривизни менше ніж 15 мм, зразки товщиною менше 8-кратної глибини втискання індентора.

#### **Обладнання, інструменти та матеріали**

1. Твердомір Роквелла.
2. Лупа з ціною поділки 0,02 мм – 1 шт.
3. Зразки для визначення твердості – 3 шт.

#### **Порядок виконання роботи**

1. Залежно від очікуваної твердості досліджуваного зразка за табл. 6.1 вибрати форму індентора (кулька, конус) і величину навантаження.

2. Закріпити оправку з індентором у шпинделі приладу і встановити необхідні гирі для створення нормативного навантаження.

3. Підібрати опорний стіл згідно з профілем досліджуваного зразка. Для циліндричних зразків використовують стіл з V-подібними пазами, перевірити співпадання осі індентора з центром стола.

4. Встановити на столик твердоміра досліджуваний зразок і повертанням маховичка за годинниковою стрілкою піднімати його, поки мала стрілка індикатора не співпаде з червоною крапкою, а велика – з похибкою до 5 поділок з нульовою поділкою шкали "С". При більших відхиленнях великої стрілки необхідно обертанням маховика проти годинникової стрілки опустити стіл (зняти попереднє навантаження) і провести попереднє навантаження в іншому місці зразка.



5. Обертанням циферблата сумістити нульову поділку шкали С із великою стрілкою індикатора.

6. Створити основне навантаження, ввімкнувши подачу від двигуна (для твердоміра з електромеханічним приводом), чи важелем (для твердоміра з ручним приводом).

7. Після закінчення циклу навантаження провести відлік за відповідною великою шкалою індикатора. Результати записати в протокол.

8. Обертанням маховика проти годинникової стрілки опустити стіл (зняти попереднє навантаження), зразок пересунути на 2...3 мм і повторити випробування в іншому місці зразка. На кожному зразку потрібно зробити не менше 3-х вимірювань.

9. Аналогічно визначити твердість інших зразків.

10. Результати вимірювань занести в протокол.

### **Контрольні запитання**

1. Суть методу Роквелла. Які переваги і недоліки даного методу порівняно з іншими?

2. Які індентори і величини навантажень використовують при вимірюванні твердості за методом Роквелла?

3. В яких випадках при вимірюванні твердості за Роквеллом використовують кульку, а в яких – алмазний конус, і як вибирають величину навантаження?

4. В яких одиницях вимірюється твердість за Роквеллом?

5. Як вибирають параметри випробувань при визначенні твердості за Роквеллом?

# ЛАБОРАТОРНА РОБОТА №7

## ВИВЧЕННЯ СТРУКТУРИ МЕТАЛІВ І СПЛАВІВ МЕТОДОМ МІКРОСКОПІЧНОГО АНАЛІЗУ

### Мета роботи

Ознайомлення з конструкцією металографічного мікроскопу ММР - 4, освоєння методики підготовки мікрошліфів та їх травлення, дослідження мікроструктури сплавів.

### Короткі теоретичні відомості

**Мікроскопічний аналіз** полягає в дослідженні структури матеріалів при великих збільшеннях (більше 50 разів) з допомогою мікроскопу на спеціально підготовлених зразках.

Будова (структура) металів, яка вивчається з допомогою мікроаналізу, називається **мікроструктурою**.

В залежності від потрібного збільшення для чіткого спостереження фаз, їх кількості, форми і розподілу, тобто структури в цілому, в мікроскопах використовують:

- біле світло і звичайні оптичні системи, що є комбінацією скляних лінз і призм (оптична мікроскопія, збільшення до 1 500 разів).
- електронні промені або, точніше, потік електронів для створення оптичних систем, для яких потрібно застосовувати електромагнітні або електростатичні лінзи (електронна мікроскопія, збільшення до 1 000 000 разів).

Метою даної роботи є вивчення методу оптичної мікроскопії.

#### **Завдання мікроаналізу:**

- визначення фазового складу і структури сплавів у рівноважному стані;
- визначення нерівноважних структур (після гартування);
- визначення характеру обробки металу;
- визначення розміру зерна і включень, кількості неметалевих включень методами кількісної металографії.

Зразок металу, підготовлений для мікроаналізу, називається **мікрошліфом**. Приготування мікрошліфа полягає у вирізанні зразка, шліфуванні та поліруванні його до дзеркального блиску, травленні спеціальними реактивами.

Як правило, зразки мають діаметр 12 мм у випадку циліндричного зразка і 12 x 12 мм – у випадку зразка прямокутної форми. Висота зразків складає 10-15 мм. Якщо зразки невеликі (дріт, тонкі листи, дрібний ріжучий інструмент, шматки деталей), то для приготування шліфів їх затискають у струбцини або заливають в оправках легкоплавкими матеріалами (сплав Вуда, сірка, бакеліт тощо).

Шліфування шліфів відбувається вручну, або на крузі, що обертається, шліфувальним папером з поступовим переходом від паперу більшої зернистої до меншої аж до повного зникнення рисок.

При переході від одного номера зернистості до другого необхідно очищувати зразок від абразиву і змінювати напрям шліфування на 90°. Для шліфування можна також використовувати спеціальні пасти (паста ГОИ, яка складається із оксиду хрому, стеарину, олеїнової кислоти, соди, гасу і має три сорти зернистості – тонкий, середній, грубий; хромоалюмінієві пасти, які відрізняються від пасти ГОИ добавкою оксиду алюмінію).

Полірування знімає дрібні дефекти поверхні, риси, які залишились після шліфування. Застосовують механічний, хіміко - механічний та електрохімічний способи полірування.

Механічне полірування здійснюють на верстатах, які мають круги, що обертаються. На круг натягують полірувальний матеріал - фетр, сукно, на який наносять дрібні частинки абразивних матеріалів - оксидів алюмінію, заліза або хрому у вигляді водної суспензії або алмазні пасти марки АСМ або АМ. Для грубого полірування використовують абразиви з розміром зерна 1-10 мкм, для тонкого – до 1 мкм.

У випадку хіміко-механічного полірування використовують полірувальні абразивні частинки разом з хімічними речовинами (наприклад, розчин жовтої кров'яної солі), що сприяє більш швидкому поліруванню.

Електролітичне полірування проводять у ваннах, наповнених електролітом (фосфорна, сірчана, хлорна кислоти), де зразок є анодом, а катодом – свинець, мідь, алюміній, цинк. Головною перевагою електролітичного полірування є висока швидкість отримання дзеркальної поверхні при відсутності будь-яких спотворень структури у поверхневому шарі.

Після полірування будь-яким методом мікрошліф промивають водою, потім спиртом і просушують фільтрувальним папером.

При дослідженні поверхні металу під мікроскопом безпосередньо після полірування на світлому полі можна виявити окремі темні і сірі крапки та лінії, які можуть бути як неметалевими включеннями (оксиди, сульфід, шлаки, силікати, графіт, нітриди), так і дефектами поверхні зразка, які не були усунуті після полірування (раковини, мікротріщини, сліди обробки).

Для вивчення структури після перегляду нетравленого шліфа його піддають травленню, що дозволяє визначити кількість, розміри, форму, взаємне розташування і кількісне співвідношення фазових і структурних складових.

**Травлення** полягає у взаємодії металу поверхні мікрошліфа з хімічно активними розчинами лугів, солей, кислот в спирті або воді в залежності від властивостей і будови досліджуваного металу. При травленні реактив взаємодіє з різними ділянками поверхні, що приводить до різного ступеню їх протравлюваності. Реактиви для дослідження мікроструктури сплавів приведені в табл.7.1.

Для мікроскопічного дослідження структури металів використовують металографічні мікроскопи марок МИМ - 7, МИМ - 8М, МИМ - 10, ММР - 4, "Неофот – 30 з допомогою яких розглядають шліфи у відбитому світлі і які

можуть використовуватись для дослідження будови непрозорих предметів (металів, пластмас, мінералокераміки і т.п.).

Таблиця 7.1.

Реактиви для дослідження мікроструктури сплавів

Назва реактиву	Склад реактиву	Призначення і особливості застосування
1. Реактиви для травлення заліза і його сплавів 1.1 Для травлення вуглецевих, низьколегованих сталей і чавунів		
1. Спиртовий розчин азотної кислоти (реактив Іжевського)	Азотна кислота 1 - 5 мл, етиловий або метиловий спирт 100 мл.	Реактиви забарвлюють перліт в темний колір, виявляють границі зерен фериту, структуру мартенситу і продуктів відпуску
2. Спиртовий розчин пікринової кислоти (реактив Іжевського)	Пікринова кислота (кристалічна) 3 – 5 мл, етиловий або метиловий спирт 100 мл.	Застосовують для виявлення структури азотованої і цементованої сталі. Зі збільшенням кількості азотної кислоти в реактиві Іжевського зростає швидкість травлення. Час травлення від декількох секунд до хвилини
3. Розчин азотної і пікринової кислоти	Азотна кислота 2-4 мл, пікринова кислота 22 г, етиловий спирт 100 мл	Для виявлення границі зерен в загартованій сталі
4. Розчин азотної і соляної кислоти	Азотна кислота 25 мл, соляна кислота 50 мл, двохромовокислий калій 12 г, вода 25 мл	Для виявлення величини зерен в загартованій сталі.
1.2. Для травлення високолегованих сталей і нікелевих сплавів		

5. Розчин азотної і соляної кислот в гліцерині	Азотна кислота 10 мл, соляна кислота 20 - 30 мл, гліцерин 30 мл	Для виявлення структури високохромових, швидкорізальних, аустенітних марганцевих сталей в загартованому стані рекомендують проводити почергове травлення і полірування
6. Царська горілка	Соляна кислота 3 ч., азотна кислота 1 ч.	Для виявлення структури нержавіючих сталей і сплавів. Перед використанням реактив потрібно витримати 20 - 30 год.
7. Солянокислий розчин хлорного заліза	Хлорне залізо 5 г, соляна кислота 50 мл, вода 100 мл	Для дослідження структури високонікелевої нержавіючої аустенітної сталі
8. Розчин хромової і соляної кислот	Соляна кислота 50 мл, хромова кислота (10% - на) 50 мл	Для виявлення структури термічно обробленої аустенітної сталі
9. Солянокислий розчин мідного купоросу (реактив Марбе)	Сірководокисла мідь 10 г, соляна кислота 50 мл, вода (або етиловий спирт) 50 мл	Для виявлення структури високолегованої аустенітної сталі
10. Розчин хромпіку в соляній і азотній кислотах	Соляна кислота 45 мл, азотна кислота 50 мл, двохромовокислий калій 12 г	Для виявлення структури сплавів типу німонік
1.3. Для виявлення карбідів, фосфідів, вольфрамідів		

11. Лужний розчин пікрату натрію	Пікринова кислота 2 г, їдкий натр 25 г, вода 100 мл	Для виявлення цементиту, який забарвлюється в темний колір, карбіди хрому і вольфраму не забарвлюються. Реактиви застосовують в киплячому стані
12. Лужний розчин червоної кров'яної солі (реактив Мураками)	Червона кров'яна сіль 10 г, їдкий калій 10 г, вода 100 г.	Застосовують в теплому стані для виявлення хромистих карбідів, вольфрамідів у швидкорізальних і інших сталях. Цей реактив виявляє фосфіди, в фосфідній евтектиці. Фосфід забарвлюється в темний колір
II. Реактиви для травлення міді і мідних сплавів		
13. Солянокислий розчин хлорного заліза	Хлорне залізо 10 г, соляна кислота 25 мл, вода 100 мл або хлорне залізо 5 г, соляна кислота 10 мл, вода 100 мл	Для виявлення структури міді, латуні, олов'янистої і алюмінієвої бронзи, сплавів вісмут - сурма і інших. В латунях β-фаза забарвлюється в темний колір. Застосовують також для виявлення макробудови.
14. Аміачний розчин подвійної солі хлорної міді і хлорного амонію	Подвійна сіль 10 г, вода 100 мл, аміак до одержання нейтральної або кислотної реакції	Для виявлення структури міді і її сплавів, двохфазних латуней (β-фаза забарвлюється в темний колір)
15. Розчин персульфату амонію	Персульфат амонію 10 г, вода 90 мл	Для виявлення структури міді, латуні, олов'янистої бронзи, монель-металу.

III. Реактиви для травлення алюмінієвих сплавів		
16. Плавикова кислота	Плавикова кислота (48%) 0,5 мл, вода 99,5 мл	Для виявлення структури дуралюмінів і литих сплавів на алюмінієвій основі.
17. Розчин кислот	Плавикова кислота концентрована 1,0 мл, соляна кислота 1,5 мл, азотна кислота 2,5 мл, вода 95 мл	Для виявлення мікроструктури в сплавах типу дуралюмін.

### ***Будова металографічного мікроскопа***

Металографічний мікроскоп складається з оптичної системи, освітлювальної системи з апаратурою для фотографування і механічної системи.

В оптичну систему входять об'єктив, окуляр, дзеркала, призми і т.п. Об'єктив дає обернене збільшене дійсне зображення об'єкта і є системою лінз, розташованих в одній оправі, що знаходиться безпосередньо біля шліфа. Певний підбір корекційних лінз в об'єктиві дозволяє усунути явища хроматичної і сферичної аберацій.

***Хроматичною аберацією*** називається неоднакове заломлення лінзою променів різного кольору (різної довжини хвиль), які не мають однієї загальної точки сходження (фокусу). Хроматична аберація погіршує чіткість зображення, її можна повністю усунути лише застосуванням монохроматичного світла. В мікроскопах об'єктиви випускають двох типів: ахромати, які застосовують при малих і середніх збільшеннях і апохромати, які застосовують при великих збільшеннях.

***Сферична аберація*** полягає в тому, що промені, заломлені краєм лінзи і центральною її частиною, не сходяться в одній точці, що також погіршує чіткість зображення. Для зменшення цього виду аберації об'єктиви виготовляють із двох лінз - випуклої і ввігнутої, які мають однакову, але різно напрямлену сферичну аберацію.

***Окуляр*** - це система лінз, розміщених в одній оправі і звернених до ока спостерігача. Окуляри виправляють оптичні дефекти і дають уявне збільшене зображення, отримане об'єктивом.

В металографічних мікроскопах використовують окуляри трьох типів; звичайні (Гюйгенса), компенсаційні і проекційні. Звичайні використовують для роботи з ахроматичними об'єктивами (тобто для невеликих збільшень). Компенсаційні застосовують з апохроматичними об'єктивами, а проекційні використовують при фотографуванні шліфів.

Звичайні окуляри збільшують від 2 до 15 разів, компенсаційні до 25 разів, тоді як збільшення об'єктивів бувають від 9 до 95 разів.

Корисне збільшення мікроскопу визначається за формулою:

$$M = d_1 / d, \quad (7.1)$$

де  $d_1$  – максимальна роздільна здатність людського ока, рівна 0,3 мм;  
 $d$  – максимальна роздільна здатність оптичної системи.

**Роздільна здатність** – це величина, обернена мінімальній відстані між двома точками, при якій точки розрізняються окремо.

Величина  $d$  визначається з умови дифракції світла і визначається в умовах прямого освітлення формулою:

$$d = \lambda / 2n \cdot \sin \alpha/2, \quad (7.2)$$

де  $\lambda$  – довжина хвилі світла (для білого світла 600 нм),

$n$  – коефіцієнт заломлення середовища між об'єктивом і шліфом (для повітря  $n = 1$ , для кедрового масла - імерсійного середовища  $n = 1,51$ ),

$\alpha/2$  – половина кута розкриття вхідного світлового пучка  $\alpha/2_{\max} = 70^\circ$ ).

Величина  $n \sin \alpha/2$  називається **числовою апертурою** об'єктива ( $A$ ). Чим вона більша, тим більше максимальне збільшення мікроскопу. Наприклад, для об'єктива з апертурою 0,65 максимальне збільшення оптичної системи рівне 650.

Для чіткого зображення об'єкту потрібно, щоб загальне збільшення не перевищувало корисне збільшення системи, яке можна прийняти 500 - 1000 апертур взятого об'єктива.

Загальне збільшення мікроскопу визначають за формулою:

$$V_m = V_{\text{ок.}} \cdot V_{\text{об.}} \quad (7.3).$$

Збільшення окулярів і об'єктивів вказують на їх металевій оправі і в таблицях паспорту мікроскопа.

### Освітлювальна система

Шліф освітлюють за допомогою освітлювальної системи, яка складається з джерела світла, лінз, світлофільтрів і діафрагм. Як джерело світла, як правило використовують низьковольтні електричні лампи розжарювання, потужні кварцеві лампи і ксенонові лампи високого тиску. При візуальному спостереженні рекомендують жовто-зелені фільтри, як найбільш чутливі для людського ока.

Дослідження структури під мікроскопом проводять у світлому, темному і поляризованому світлі.

Основні дослідження проводять у світлому полі. В темному полі можна чітко виявити окремі, в основному, виступаючі над поверхнею мікрошліфа структурні складові. Це додатковий метод дослідження. Поляризоване світло, тобто світло, хвилі якого знаходяться в одній певній площині, застосовують для виявлення, в основному, неметалевих включень.

### Механічна система мікроскопа

Металографічний мікроскоп має штатив, тубус, предметний столик, гвинти грубого і точного фокусування.

#### Типи металографічних мікроскопів

За будовою розрізняють вертикальні і горизонтальні мікроскопи. Вертикальний мікроскоп МИМ - 7 дозволяє проводити дослідження у світлому або темному полі, при вертикальному або косому освітленні, а також в поляризованому світлі. Збільшення мікроскопа МИМ - 7 – 60... 1440 разів.



Мікроскоп ММР - 4 (рис.7.1) за конструкцією та можливостями переважає мікроскоп МИМ -7. Його перевагою є наявність револьверної головки, в яку вмонтовано шість об'єтивів, поворот якої включає в оптичну систему той чи інший об'єтив. Крім того, мікроскоп має систему лінз, що дозволяє змінювати збільшення мікроскопу в 2 - 3 рази без зміни фокусування. Це досягається обертанням рукоятки. Мікроскоп дозволяє використовувати метод фазового контрасту шляхом включення кільцевої діафрагми 5, а в систему спостереження - фазової пластинки 18. Мікроскоп має бінокулярну насадку, що покращує можливості спостереження структури дослідником.

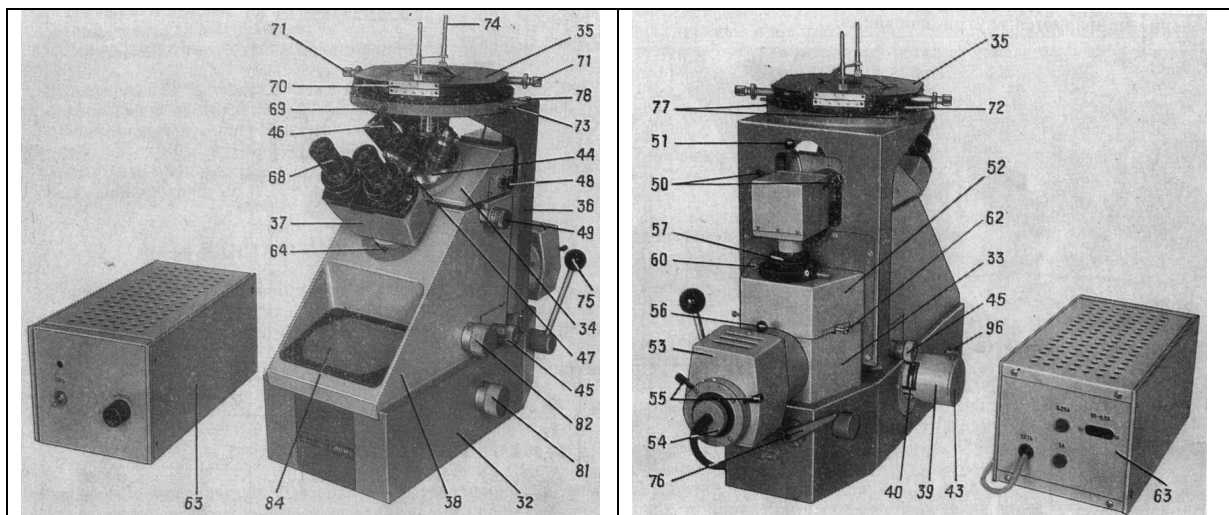


Рис. 7.1. Загальний вигляд металографічного мікроскопа ММР - 4.

Згідно з оптичною схемою (рис. 7.2) світло від галогенної лампи 1 типу КИМ 9-75 ( 9В, 75Вт ) проходить через колектор 2, діафрагму 4 і з допомогою призми 3 проектується у площину апертурної діафрагми 6. Далі зображення цієї діафрагмою, лінзою 7, дзеркалом 8, лінзою 7 і напівпрозорою пластинкою 11 проектується в площину опорного торця під об'єktiv.

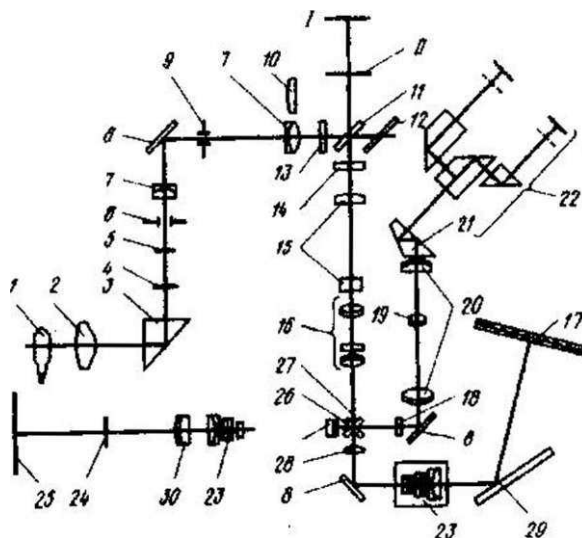


Рис. 7.2. Оптична схема мікроскопа ММР - 4.

Польова діафрагма 9 знаходиться у фокальній площині лінзи 7 і проектується у нескінченність, а після об'єктиву – в площину шліфа. Промені, пройшовши через об'єktiv, знову йдуть через нього, пластинку 11 і телеоб'єktivом 15 збираються в проміжній площині, яка є площиною предмета, для системи 16. Потім промені відбиваються від дзеркал 26 і 27, проходять через лінзи системи 20 і призму 21 і поступають у бінокулярну насадку 22.

При спостереженні у темному полі замість лінзи 7 і пластинки 11 промені проходять через лінзу, кільцеву діафрагму 10 і кільцеве дзеркало 12.

При спостереженні в поляризованому світлі в хід променів вводять поляризатор 13 і аналізатор 14.

Для фазового контрасту в освітлювальну систему включається діафрагма 5, в систему спостереження - фазова пластинка 18, а при настройці між лінзами 20 включається лінза 19. Для фотографування замість дзеркал 26 вводиться дзеркало 27, а при спостереженні на екрані 17 включаються дзеркала 26 і 27. Зображення проектується лінзою 28 і 23 з допомогою дзеркал 26 і 29 на екран 17 на фотопластинку 25 за допомогою лінзи 30.

### ***Налаштування мікроскопа (світле поле)***

1. Встановіть об'єкт на предметний стіл.
2. Включіть освітлення.
3. Підніміть предметний стіл поворотом рукоятки 75 від себе.
4. Встановіть об'єktiv  $F = 25\text{мм}$ ,  $A = 0,25$  поворотом револьвера 44 і опустіть стіл до упору.
5. Включіть, втискаючи рукоятку 48, відбиваючу пластинку і лінзу світлого поля.
6. Виключіть з ходу променів аналізатор з поляризатором, витягуючи рукоятку 49.
7. Введіть в хід променів дзеркало візуального спостереження поворотом рукоятки 81 до індексу "В".
8. Встановіть панкратичну систему, повертаючи рукоятку 82 до індексу "10/40", що відповідає збільшенню 100.
9. Встановіть в бінокулярну насадку 37 окуляри 68 і 80 - окуляр  $10^x$  і  $10^x$  із шкалою.
10. Відкрийте апертурну діафрагму 57 поворотом кільця 58, встановіть її по шкалі 61 в положення "0" з допомогою гвинта 60.
11. Сфокусуйте мікроскоп на об'єкт обертанням рукояток 45 пристрою фокусування об'єktivів.
12. Відкрийте польову діафрагму поворотом рукоятки 51.
13. Встановіть окулярні трубки насадки по базі очей.
14. Спостерігаючи в окуляр зі шкалою за зображенням об'єкту і фокусуючи мікроскоп, досягніть різкого зображення об'єкту в площині шкали окуляра.
15. Спостерігаючи за зображенням об'єкту двома очима, обертанням кільця 67 другої трубки досягніть такої ж різкості для другого ока.
16. Витягніть окуляр із шкалою і поставте точкову діафрагму 83. Перевірте центрування лампи. Пересуньте колектор вздовж осі з допомогою рукоятки 56, спроектуйте нитку лампи в площину апертурної діафрагми і, обертуючи

центруючі гвинти 55, приведіть зображення нитки лампи в центр апертурної діафрагми.

17. Прикрийте апертурну діафрагму на  $1/3$  радіусу світлового діаметру, що відповідає 8-ій поділці шкали 59.

18. Поставте в окулярний тубус замість точкової діафрагми парний окуляр  $10^{\times}$ .

19. Приведіть польову діафрагму в центр поля зору центрувальним гвинтом 50 і відкрийте її рукоятку 51 до розмірів поля зору.

Мікроаналіз дозволяє проводити не лише якісне дослідження структури, але й кількісну оцінку структурних складових. Це можна зробити на мікроскопах МИМ - 9, МИМ - 10, "Неофот - 30". Ці мікроскопи можна використовувати для дослідження структури методами фазового контрасту та інтерференції, для вимірювання рельєфу (точність 0,1 мкм), дослідження зламів (фрактографія), проведення кількісного і гранулометричного аналізу з допомогою напівавтоматичного інтеграційного пристрою.

### **Обладнання, прилади і матеріали**

1. Шліфувально-полірувальна машина.
2. Металографічний мікроскоп ММР - 4.
3. Комплект мікрошліфів.
4. Спирт.
5. Травники ( 5%-ий розчин азотної кислоти в спирті).
6. Вата.
7. Шліфувальний папір різної зернистості.
8. Паста ГОИ.
9. Фетр.
10. Складні палочки.
11. Фарфорові чашки.

### **Порядок виконання роботи**

1. Приготувати мікрошліф. З допомогою шліфувально-полірувальної машини папером зернистості від №12 до М5 провести шліфування шліфа.
2. При переході від одного розміру зернистості до другого очищувати зразок від абразиву і змінювати напрям шліфування на  $90^{\circ}$ .
3. З допомогою паста ГОИ провести полірування шліфа.
4. Перед травленням відполіровану поверхню шліфа протерти ваткою, змоченою у спирті.
5. Травлення проводити 5%-им розчином азотної кислоти в спирті безпосереднім опусканням поверхні шліфа у реактив протягом 6 – 8 с, або протерти шліф ваткою, змоченою реактивом і закріпленою на скляній палочці.
6. Промити шліф проточною водою, потім спиртом і висушити на фільтрувальному папері.

7. Ознайомитись з конструкцією металографічного мікроскопу.
8. Провести мікродослідження шліфа при збільшенні 100 - 200 разів.
9. Заповнити протокол звіту.

**Увага!** При точному наведенні на фокус, обертання мікрометричного гвинта проводити тільки на половину оберта.

### **Контрольні запитання**

1. В чому суть мікроаналізу?
2. Завдання мікроаналізу.
3. Що таке мікрошліф?
4. Етапи приготування мікрошліфів.
5. Способи полірування,
6. Що таке травлення?
7. Будова металографічного мікроскопу.
8. З чого складається оптична система мікроскопу?
9. Різновиди аберації. Способи її усунення.
10. Що таке об'єктив, окуляр?
11. Як визначають корисне збільшення мікроскопу?
12. Що таке роздільна здатність?
13. Що таке апертура об'єктива?
14. Як визначають загальне збільшення мікроскопу?
15. З яких елементів складається освітлювальна система?
16. З яких елементів складається механічна система?
17. Типи металографічних мікроскопів.
18. Оптична схема мікроскопа ММР - 4.
19. Переваги мікроскопа ММР - 4.
20. Налаштування мікроскопа ММР - 4.
21. Які завдання можна вирішувати на мікроскопах МИМ - 10, "Неофот - 30"?

# ЛАБОРАТОРНА РОБОТА №8

## МІКРОСТРУКТУРА І ВЛАСТИВОСТІ ВУГЛЕЦЕВИХ СТАЛЕЙ У ВІДПАЛЕНОМУ СТАНІ

### *Мета роботи*

Дослідження мікроструктури і властивостей вуглецевих сталей у відпаленому стані.

### *Короткі теоретичні відомості*

**Вуглецеві сталі** – це сплави заліза з вуглецем, що містять до 2,14 % С і постійні домішки Si, Mn, Al, S, P, O, H, N та ін.

Усі сплави з умістом вуглецю більше 0,02 % при температурі 727 °С мають евтектоїдне перетворення. Цьому перетворенню в сплавах з умістом менше 0,8% вуглецю передуює виділення фериту, по лінії GS, а в сплавах з умістом вуглецю більше 0,8% у зв'язку зі зменшенням розчинності вуглецю в аустеніті й зниженням температури протікає процес виділення вторинного цементиту (по лінії ES). Евтектоїдне перетворення (лінія PSK) протікає за реакцією:



Таким чином, при сталій температурі 727 °С аустеніт, що містить 0,8% вуглецю, розкладається з утворенням механічної суміші, яка складається з фериту і цементиту, і яку називають евтектоїдом **або перлітом** (рис.8.1).

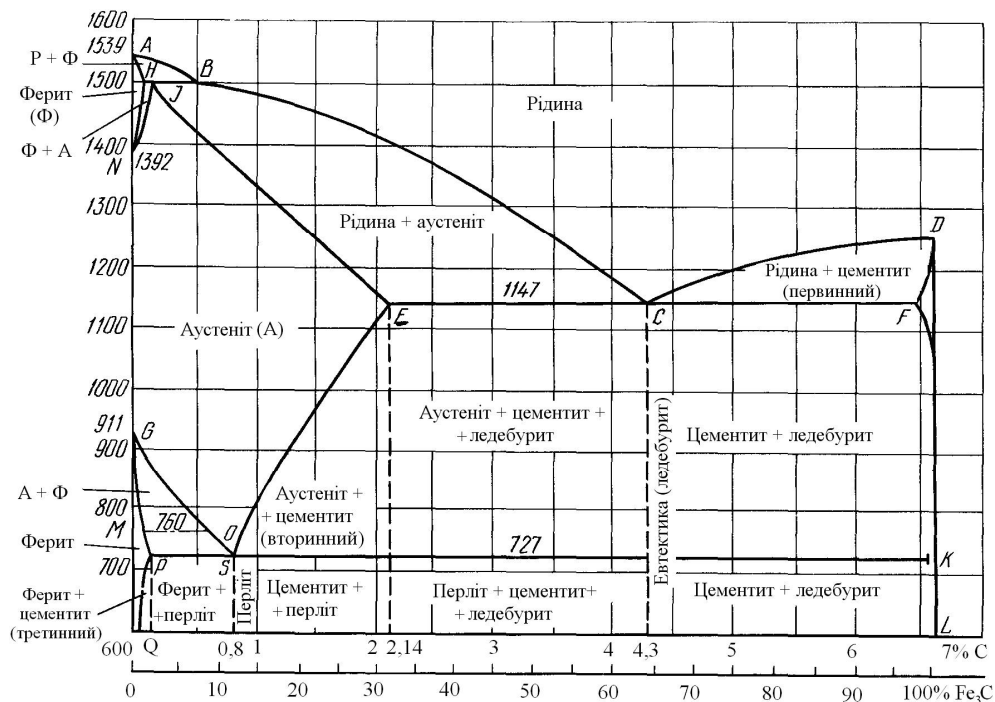


Рис. 8.1. Діаграма стану залізо–цементит.

Евтектоїд відрізняється від евтектики тим, що він утворюється в результаті розпаду не рідкого, а твердого розчину. Евтектичне перетворення на вуглецеві сталі не поширюється.

### ***Класифікація вуглецевих сталей***

Сталі класифікують за наступними ознаками:

за структурою у рівноважному (відпаленому) стані;

за призначенням;

за складом;

за ступенем розкислення;

за способом виробництва;

за якістю.

#### **1. Класифікація за *структурою*.**

За структурою у рівноважному (відпаленому) стані вуглецеві сталі поділяють на:

- доевтектоїдні сталі з умістом від 0,02 % до 0,8 % вуглецю зі структурою, яка складається з фериту – світлі зерна і перліту – темні зерна. Кількість перліту в сталі змінюється пропорційно кількості вуглецю;

- евтектоїдні, що містять 0,8 % вуглецю, із структурою перліту;

- заевтектоїдні сталі з умістом від 0,8 % до 2,14 % вуглецю зі структурою, що складається з перліту і вторинного цементиту, розміщеного у вигляді сітки навколо зерен перліту. Цементит, як і ферит, при травленні 4%-им розчином азотної кислоти в спирті набуває білого кольору, тому застосовують лужний травник – нітрат натрію, який забарвлює цементит в темний колір і не діє на ферит.

#### **2. Класифікація за *призначенням*.**

Вуглецеві сталі за призначенням поділяють на:

- будівельні;

- машинобудівні або конструкційні, які залежно від термообробки поділяють на цементовані, покращувані, середньовідпушені (ресорно-пружинні), автоматні, ливарні;

- інструментальні сталі, що містять 0,7 – 1,3 % вуглецю;

#### **3. Класифікація за *ступенем розкислення*:**

- киплячі, розкислені лише марганцем (позначають **кп**);

- напівспокійні, розкислені марганцем і алюмінієм (позначають **пс**);

- спокійні, розкислені марганцем, кремнієм і алюмінієм (позначають **сп**).

Важливою експлуатаційною і технологічною характеристикою сталі є величина зерна, яку визначають з допомогою мікроскопа при 100 - кратному збільшенні шляхом вимірювання або порівняння зі стандартною шкалою, що містить 10 номерів (рис.8.2.) Номеру 1 відповідає найкрупніше зерно, а номеру 10 – найдрібніше. Киплячі сталі – крупнозернисті, спокійні – дрібнозернисті.

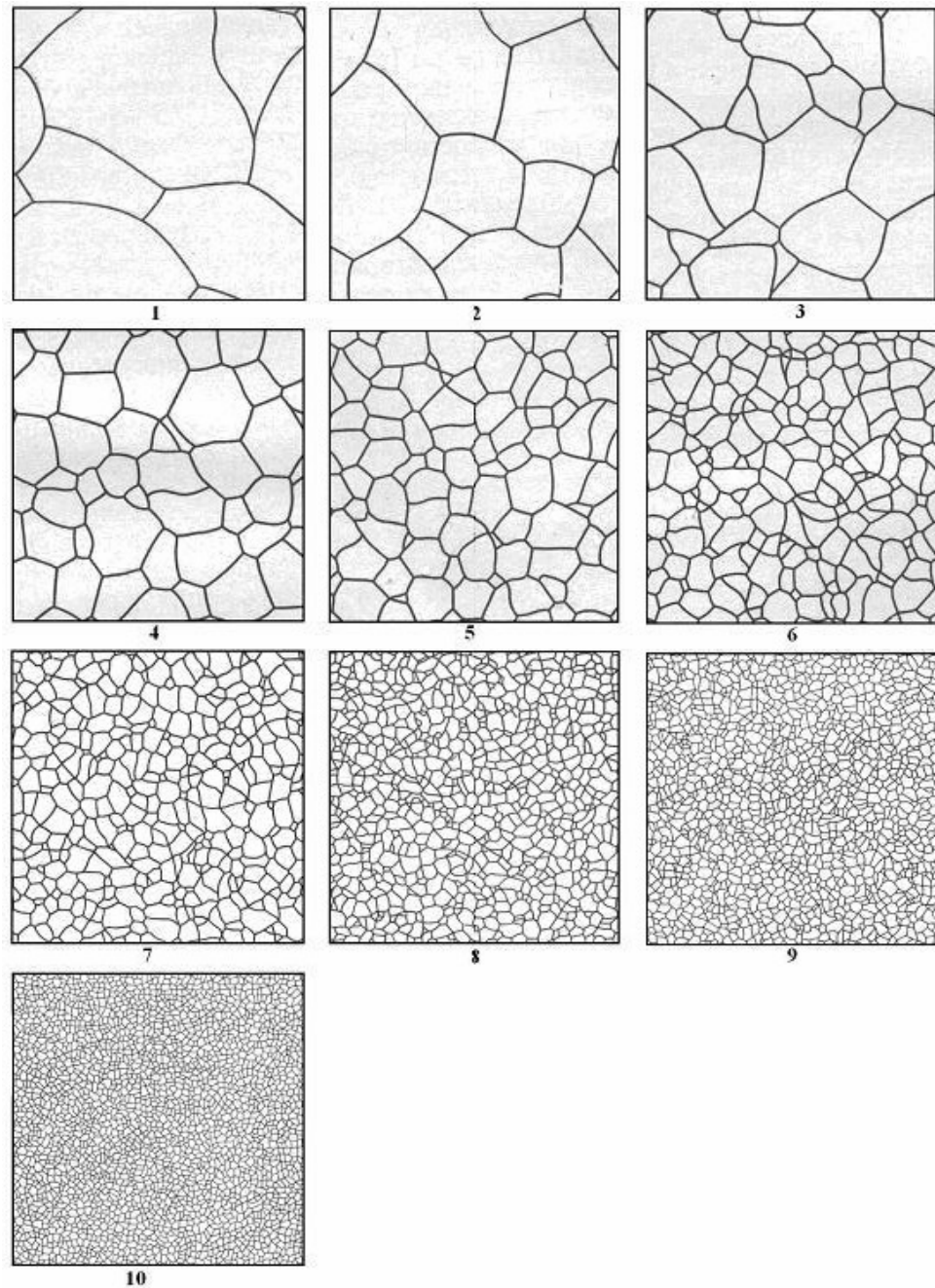


Рис.8.2. Стандартна шкала для оцінювання розмірів зерен (x100).

4. Класифікація **за складом**:

- маловуглецеві (0,02 – 0,25 % вуглецю);
- середньовуглецеві (0,25 – 0,64 % вуглецю);
- високовуглецеві (0,64 – 2,14 % вуглецю).

5. Класифікація **за способом виробництва**:

- мартенівські, отримані в мартенівських печах;
- конверторні, отримані в кисневих конверторах;
- електросталі, отримані в електропечах;
- вакуумні, отримані у вакуумних печах;
- електрошлакові, отримані способом електрошлакового переплаву.

6. Класифікація **за особливими (дефектними) структурами** сталі.

Особливими (дефектними) називають структури металів і сплавів, які не є типовими, їх отримують у результаті виконання деяких технологічних операцій або відхилення від встановлених режимів. До особливих структур належать:

- крупнозерниста структура;
- відманштеттова структура;
- структура перепаленого металу;
- структура зварного заліза;
- стрічкова або лінійчата структура.

Крупнозерниста структура спостерігається, як правило, в литій або перегрітій сталі. Вона знижує механічні властивості сталей. Виправляють її відпалом.

Відманштеттова структура є наслідком додаткового прискореного охолодження перегрітої сталі з характерним розміщенням фериту у вигляді голок по границях і всередині зерен. Така структура є причиною дуже низьких механічних властивостей, особливо ударної в'язкості, її виправляють відпалом.

Структура перепаленого металу є результатом високого нагрівання (близько до точки плавлення). Для цієї структури характерні крупні зерна, межі яких оплавлені. Сталь обезвуглецьована на поверхні і по границях зерен. Перепал – невиправний дефект.

Зварне залізо отримують особливим способом. Після продування в конверторі отриманий метал виливають у ванну з рідким шлаком, отримують крицю, яку піддають обробці тиском. Такий метал не містить розчиненого кисню, не має бульбашок, тріщин, усадочних раковин. Недоліком цього заліза є наявність шлаку, який знижує механічні властивості. Мікроструктура зварного заліза складається з фериту і орієнтованих шлакових домішок.

Стрічкова структура є результатом забруднення сталі неметалевими домішками (оксидами, сульфідами), які при гарячій обробці тиском витягуються у вигляді стрічок у напрямку деформуючого зусилля. Стрічкова структура може бути і результатом порушення технологічної обробки тиском. Якщо кінець обробки тиском проводити при заниженій температурі у двофазній ділянці аустеніту і фериту, то ферит, що виділяється, витягується стрічками в напрямку прикладеного зусилля. Стрічкова структура супроводжується анізотропією властивостей. Усувають її відпалом або нормалізацією.

#### **7. Класифікація за якістю.**

Класифікація за якістю проводиться залежно від кількості домішок сірки і фосфору:

- сталі звичайної якості (вміст S і P 0,04...0,05% кожного);
- якісні сталі (0,035% S, 0,035% P);
- сталі високої якості (0,025% S, 0,025% P);

#### **Маркування сталей**

Сталі за ГОСТ маркують буквенними і числовими індексами.

Сталі вуглецеві **звичайної якості**.

Сталі вуглецеві звичайної якості за ДСТУ 2651:2005 (ГОСТ 380 – 2005) поділяють на три групи:

А – які поставляють за механічними властивостями;



Б – які поставляють за хімічним складом;

В – які поставляють за хімічним складом і механічними властивостями.

Залежно від нормуючих показників (вміст С, Р, S) сталь кожної групи поділяють на категорії.

Сталі залежно від групи маркують:

А – Ст0, Ст1, Ст2, Ст3, Ст4, Ст5, Ст6;

Б – БСт0, БСт1....БСт6;

В – ВСт1 ... ВСт5.

Букви Ст означають "сталь звичайної якості", цифри від 0 до 6 – умовний порядковий номер марки. Букви Б і В перед маркою означають групу сталі, групу А не вказують.

Індекси кп, пс, сп після номера марки означають ступінь розкислення сталі.

### **Конструкційні якісні сталі.**

Конструкційні якісні сталі класифікують за ГОСТ 1050–88. Наприклад: 05 кп, 08 кп, 10 кп, 16 кп, Сталь 15, Сталь 20, Сталь 25, Сталь 30 ... Сталь 65.

Цифри вказують середній вміст вуглецю в сотих долях процента. Для позначення конструкційної якісної сталі з підвищеним умістом марганцю в кінці марки ставлять букву Г – 15Г, 20Г.

### **3. Інструментальні вуглецеві якісні сталі.**

Інструментальні вуглецеві якісні сталі маркують за ГОСТ 1435–88 буквою У і цифрою, що вказує вміст вуглецю в десятих долях відсотка:

У7, У8 ... У13.

Для позначення високоякісної сталі в кінці марки ставлять букву А, наприклад, У7А.

## **Обладнання, прилади, матеріали і наочні посібники**

2. Шліфувально-полірувальна машина.

3. Мікроскоп ММР – 4.

4. Матеріали:

зразки сталей (5 шт.): технічне залізо; сталь доевтектоїдна, втектоїдна і заевтектоїдна; зразок з дефектною структурою.

5. Травники.

6. Спирт

6. Промокальний папір.

7. Вата.

8. Піпетка.

9. Фетр.

10. Наочні посібники:

- стандартна шкала величини зерна;
- альбом з фотознімками структур сталі;
- графік залежності властивостей сталей від умісту вуглецю;
- таблиця марок сталі.

### **Порядок проведення роботи**

1. Отримати прилади і матеріали.
2. Покласти заздалегідь підготовлений зразок на стіл мікроскопа полірованої поверхнею до об'єктива.
3. Дослідити й описати мікроструктуру заданих зразків, схематично замалювати кожну.
4. Під кожним зразком вказати збільшення і назву структури.
5. Визначити вміст вуглецю у досліджуваних сталях.
6. Вказати за даними літератури основні механічні властивості сталей
7. Визначити шляхом порівняння зі стандартною шкалою номер зерна сталі.
8. Заповнити протокол звіту.

### **Контрольні запитання**

1. Що таке сталі?
2. Вплив вуглецю та домішок на властивості сталей.
3. Охарактеризувати фазові та структурні складові сталей.
4. Ізотермічні перетворення в сталях.
5. Класифікація вуглецевих сталей.
6. Маркування вуглецевих сталей.

## ЛАБОРАТОРНА РОБОТА № 9 МІКРОСТРУКТУРА І ВЛАСТИВОСТІ ЧАВУНІВ

### *Мета роботи*

Дослідження мікроструктури та властивостей чавунів.

### *Короткі теоретичні відомості*

**Чавунами** називають багатокomпонентні високовуглецеві сплави на основі заліза, що містять понад 2,14 % C; 1,0—3,5 % Si; 0,5—1,0 % Mn; до 0,3 % P та 0,2 % S.

Теоретична межа між сталями і чавунами вказана на діаграмі стану системи Fe – Fe<sub>3</sub>C точкою E, яка визначає найбільшу кількість вуглецю, що може бути розчинений в Fe<sub>γ</sub> при температурі 1147°C. Частіше зустрічаються чавуни з умістом 2,5 – 4,5 % C.

Крім заліза і вуглецю, які є головними компонентами сплаву, в чавунах завжди є інші елементи, що переходять до його складу в доменній печі із залізних руд, палива, флюсів. Такі елементи, як Ni, Cr, Cu, Mo потрапляють випадково, перебуваючи в залізних рудах, або ж їх вводять в чавун для надання йому особливих властивостей.

Вуглець у чавунах може бути або в хімічно зв'язаному із залізом стані у вигляді Fe<sub>3</sub>C, який називають **цементитом** або карбідом заліза, або у вигляді так званого вуглецю відпалу – **графіту**. Залежно від виду, в якому знаходиться вуглець в чавунах, їх поділяють на білі та сірі.

**Сірі чавуни** за формою графіту підрозділяють на сірі звичайні, ковкі і високоміцні. **Білі чавуни** – це переробні чавуни, їх використовують для виробництва сталі. Білі чавуни є також вихідним продуктом для отримання так званих "ковких" чавунів. Сірі звичайні, високоміцні та ковкі чавуни – це ливарні сплави, їх використовують для виготовлення відливок деталей машин. На поведінку вуглецю в сплавах із залізом впливають два фактори:

1. Хімічний склад сплаву.
2. Швидкість його охолодження, особливо в ділянці високих температур.

### **Білі чавуни**

У цих чавунах весь вуглець міститься у вигляді Fe<sub>3</sub>C. Цьому сприяє, головним чином, підвищений вміст Mn у чавунах. Марганець утворює карбіди з вуглецем і сприяє більшій стійкості Fe<sub>3</sub>C у чавуні. Марганцю в переробних чавунах міститься від 1,0 до 2,5 %. Аналогічно до марганцю діє хром, молібден та інші карбідоутворюючі елементи.

Мікроструктура білих чавунів залежить від умісту в них вуглецю, її легко можна визначити за діаграмою стану. Характерною структурною складовою білих чавунів є евтектика **ледебурит**.

**Ледебуритом** називають механічну суміш аустеніту і первинного цементиту, яка утворюється при температурі 1147 °С і містить 4,3 % С (точка С на діаграмі).

Білий чавун, який містить 4,3 % С, має структуру, яка складається тільки з ледебуриту. Це евтектичний білий чавун. При температурі 1147 °С аустеніт, який входить до складу евтектики, містить 2,14 % С. При зниженні температури від 1147 °С до 727 °С з аустеніту виділяється вторинний цементит (по лінії ES на діаграмі), який звичайно структурно не виявляється, так як він об'єднується з цементитом евтектичного походження. При температурі 727 °С аустеніт має 0,8 % С і при цій температурі перетворюється в перліт. Тому нижче 727 °С ледебурит є сумішшю цементиту і перліту, яка зберігає характерні ознаки механічної суміші.

На відміну від ледебуриту, що утворився при температурі 1147 °С та існував до температури 727 °С, ледебурит в ділянках температур нижче евтектоїдної називають **перетвореним ледебуритом**. Білі чавуни з умістом вуглецю від 4,3 до 6,67 % називають заевтектичними. У структурі цих чавунів крім ледебуриту є зерна надлишкового первинного цементиту, який виділяється зі сплаву при його затвердінні, починаючи від лінії CD на діаграмі у формі довгих голкових кристалів.

Так як первинний цементит не має структурних перетворень, то при температурах нижче 727 °С структура заевтектичного білого чавуну складається з перетвореного ледебуриту і первинного цементиту. Білі чавуни з умістом вуглецю від 2,0 до 4,3 % називають доевтектичними.

Крім ледебуриту в їх структурі є надлишковий аустеніт, який виділяється з рідкого сплаву при його кристалізації по лінії BC на діаграмі. При охолодженні від температури 1147 °С до 727 °С аустеніт, що виділився спочатку, змінює свою концентрацію від 2,14 до 0,8 % С і при температурі 727 °С знову зазнає перлітного перетворення. Нижче 727 °С структура білого чавуну складається з перетвореного ледебуриту, перліту і вторинного цементиту.

Кількісне співвідношення між структурними складовими в білих чавунах визначають за діаграмою стану Fe - Fe<sub>3</sub>C, використовуючи правило відрізків.

Білі чавуни за механічними властивостями відзначаються крихкістю і високою твердістю, яка збільшується пропорційно вмісту вуглецю.

### **Сірі чавуни**

Характерною структурною складовою сірих звичайних чавунів є пластинчатий **графіт**.

Графіт не пластичний, має невисокі міцність і твердість. В сірому чавуні графіт, що розташований у вигляді пластинок різної форми і довжини, розрихлює його металічну основу і знижує властивості.

Графіт, як не металева складова, погано полірується і не відбиває світла в мікроскопі. Тому вже на нетравленому шліфі графіт можна легко відрізнити на фоні металевої основи чавуну.

Вуглець у сірому чавуні в більшості знаходиться у вигляді графіту. Частина вуглецю може також бути зв'язана з залізом у вигляді Fe<sub>3</sub>C.

$$C_{\text{заг}} = C_{\text{зв'яз}} + C_{\text{в.}} \quad (9.1)$$

На відміну від мікроструктури білих чавунів, яку визначають загальним умістом вуглецю в чавуні, мікроструктура металевої основи сірих чавунів залежить тільки від кількості зв'язаного в них вуглецю. На цю кількість впливає наявність в чавуні домішок, які сприяють графітизації, особливо кремнію. Кількість кремнію в сірих чавунах заходиться в межах від 1,25 до 4,25 %. Аналогічно кремнію графітизації сірого чавуну сприяють також алюміній, нікель, мідь та ін.

На кількість  $\text{Fe}_3\text{C}$  в чавуні значно впливає також швидкість охолодження сплаву. Швидке охолодження, як правило, сприяє утворенню  $\text{Fe}_3\text{C}$ , повільне охолодження – його розкладу і виділенню графіту. **Графітизацією** називають процес виділення графіту при кристалізації або охолодженні сплавів заліза з вуглецем. Графіт може утворюватись як із рідкої фази при кристалізації чавуну, так і з твердої фази при тривалому високотемпературному відпалі.

#### **Класифікація сірих чавунів за видом металевої основи**

1. Якщо в сірому чавуні  $C_{\text{зв'яз.}} = 0 \%$  і  $C_{\text{заг.}} = C_{\text{граф.}}$ , то мікроструктура такого чавуну складається з фериту і графіту.

2. Якщо уміст  $C_{\text{зв'яз.}} < 0,8\%$ , то структура сірого чавуну складається з фериту, перліту і графіту. Такі чавуни називають доевтектоїдними сірими чавунами.

3. Якщо уміст  $C_{\text{зв'яз.}}$  в сірому чавуні відповідає його вмісту в евтектоїді (0,8%), то мікроструктура такого чавуну складається з перліту і графіту.

4. Якщо уміст  $C_{\text{зв'яз.}}$  в сірому чавуні знаходиться в межах від 0,8 до 2,0 %, його мікроструктура складається з перліту, вторинного цементиту і графіту. Це так звані половинчасті сірі чавуни.

На практиці найчастіше отримують перлітний сірий чавун, який має високі механічні властивості, високу зносостійкість і добру оброблюваність різанням.

Форма виділення графіту в сірому чавуні істотно впливає на механічні властивості останнього. Чавун, в якому вуглець знаходиться у вигляді дрібних пластинок, має підвищені механічні властивості, чавун з крупнопластинчатим виділенням графіту – знижені механічні властивості. Високоміцний модифікований сірий чавун отримують шляхом додавання в чавун незадовго перед розливанням (на жолоб або в ковш) у невеликих кількостях (від 0,1 до 0,8 %) магнію і феросиліцію чи силікокальцію та інших. Модифікований чавун одержують з межею міцності на розтяг від 450 до 1000 МПа і відносним видовженням від 1,5 до 7,8 %.

#### **Ковкий чавун**

**Ковким чавуном** називають чавун, отриманий спочатку у вигляді виливки білого чавуну, який шляхом подальшої термічної обробки – відпалу (томлення) змінює свою внутрішню будову і механічні властивості.

Отримання ковкого чавуну ґрунтується на термодинамічній нестабільності цементиту і його здатності при нагріванні до високих температур і витримуванні при цих температурах розкладатися з виділенням вуглецю у вигляді пластівців. Цей вуглець називають **вуглецем відпалу**.



Перебуваючи в чавуні у вигляді пластівців, вуглець відпалу руйнує і розпушує зв'язок зерен його металічної основи в меншій мірі, ніж графіт у сірому звичайному чавуні і такий чавун має підвищені механічні властивості, особливо міцність. Він також набуває деякої пластичності, яка дозволяє відливкам з ковкого чавуну сприймати пружні й незначні пластичні деформації без небезпеки їх руйнування.

Залежно від ступеня графітизації відливки структура ковкого чавуну може складатися з фериту і вуглецю відпалу; фериту, перліту і вуглецю відпалу або перліту і вуглецю відпалу.

### **Маркування чавунів**

Сірі звичайні чавуни згідно ГОСТ 1412–85 маркують згідно буквами СЧ і цифрами, що означають границю міцності на розтяг в кгс/мм<sup>2</sup>. Наприклад, СЧ10, СЧ15, СЧ20 і т.п.

Ковкі чавуни згідно ГОСТ 1215–79 маркують буквами КЧ і цифрами, перша з яких означає межу міцності на розтяг в кгс/мм<sup>2</sup>, а друга – відносне видовження в %. Наприклад, КЧ 33-8 ( $\sigma_p = 33 \text{ кгс/мм}^2$  або 330 МПа,  $\delta = 8\%$ ).

Високоміцні чавуни згідно ГОСТ 7293–85 маркують буквами ВЧ і цифрами, які мають той же зміст, що і в ковких чавунах. Наприклад, ВЧ100 ( $\sigma_p = 100 \text{ кгс/мм}^2$  або 1000 МПа).

### ***Обладнання, прилади і матеріали***

1. Шліфувально-полірувальна машина.
2. Мікроскоп ММР-4.
3. Зразки чавунів у нетравленому вигляді (3 шт.).
4. Зразки чавунів у травленому вигляді (3 шт.).
5. Зразки білих чавунів (3 шт.).
6. Травники.
7. Спирт.
8. Промокальний папір.
9. Вата.
10. Піпетка.
11. Фетр.

### ***Порядок виконання роботи***

1. Розглянути під мікроскопом і замалювати мікроструктури сірих звичайних чавунів до і після травлення.
2. Розглянути під мікроскопом і замалювати типові мікроструктури ковкого і високоміцного чавунів до і після травлення.
3. Вказати марки чавунів, їх хімічний склад, охарактеризувати структурні складові, вказати властивості та галузь застосування.
4. Пояснити, як впливає форма графіту на механічні властивості чавуну.

5. Розглянути під мікроскопом і замалювати мікроструктури доєвтектичного, евтектичного і заєвтектичного білих чавунів.
6. Заповнити протокол звіту.

### ***Контрольні запитання***

1. Яка різниця між сталями і чавунами?
2. В якому вигляді може бути присутнім вуглець у чавунах?
3. Яка різниця між білими і сірими чавунами? Галузь їх застосування.
4. Які структурні складові зустрічаються в білих чавунах?
5. Як поділяють білі чавуни залежно від вмісту в них С?
6. Що таке аустеніт, ледебурит, перліт?
7. Яка структурна складова характерна для сірих чавунів?
8. Як впливає графіт на властивості металічної основи сірого чавуну?
9. Властивості модифікованого чавуну.
11. Яка різниця в хіміч. складі білого і сірого чавунів? Де більше марганцю, де більше кремнію? Як ці елементи впливають на властивості чавунів?
12. Як впливає фосфор і сірка на ливарні властивості сірих чавунів?
13. Як класифікують сірі чавуни за структурою?
14. Що називають ковким чавуном? Яка різниця між ковким і звичайним сірим чавуном?
15. Яку мікроструктуру може мати ковкий чавун?
16. Як маркують чавуни?

# ЛАБОРАТОРНА РОБОТА №10 ТЕРМІЧНА ОБРОБКА СТАЛЕЙ

## Мета роботи

Дослідження впливу на структуру і твердість сталі швидкості охолодження при термічній обробці; вмісту вуглецю; температури відпуску. Оволодіння методикою проведення термічної обробки.

## Короткі теоретичні відомості

**Термічною обробкою** (ТО) називають нагрівання сплаву до певної температури, витримування його при даній температурі й подальше охолодження із заданою швидкістю.

**Метою** термообробки є отримання заданих властивостей сплаву шляхом зміни його структури без зміни форми і складу. Термічною обробкою можна змінити властивості (зміцнити, пом'якшити) сплавів з різною метою. Будь-який режим термообробки можна графічно представити в координатах температура – час (рис.10.1).

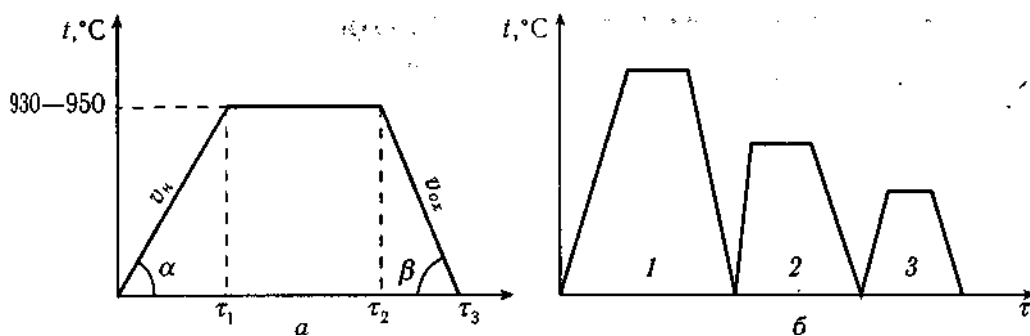


Рис. 10.1. Графік термічної обробки сталі: а — простої, б — складної.

Зміна складу і властивостей сплавів шляхом термічної обробки тісно пов'язана з діаграмами фазового стану. Діаграма стану показує, які сплави можуть піддаватися термічній обробці і в яких сплавах даної системи можна очікувати максимального ефекту термообробки. Для того, щоб можна було здійснити ТО, сплав повинен мати фазові перетворення в твердому стані або зміну розчинності зі зміною температури. Сплави, що не мають фазових перетворень, зумовлених зміною розчинності чи поліморфним перетворенням, не можуть зміцнюватись шляхом термічної обробки.

### Основними видами ТО є:

а) **відпал I-го роду** – термічна обробка сплавів, що не мають фазових перетворень у твердому стані, яка полягає у нагріванні їх до температури вище або нижче температури рекристалізації з подальшим повільним охолодженням (з піччю) з метою часткового або повного зняття явища наклепу. При нагріванні до температури  $1050^\circ\text{C}$  у легованих сталях усувають дендритну ліквіацію.

б) **відпал II-го роду** – нагрівання вище температури фазових перетворень з подальшим повільним охолодженням з метою повного або часткового зняття внутрішніх напружень і пом'якшення сталі, усунення структурних дефектів.



Якщо охолодження проводять прискорено, тобто на повітрі, то такий відпал називають **нормалізацією**;

в) **гартування** – нагрівання вище температури фазових перетворень із подальшим швидким охолодженням. При гартуванні різко змінюються властивості – твердість, міцність зростають, пластичність знижується, фіксується нерівноважний стан сплаву;

г) **відпуск** – термічна обробка, яка полягає у нагріванні загартованої сталі нижче температур фазових перетворень з метою зняття внутрішніх напружень і остаточного формування структури та властивостей.

Найпоширенішим видом зміцнюючої термообробки вуглецевих сталей, що містять більше 0,3 % вуглецю, є гартування з наступним відпуском.

Гартуванню піддають інструменти для обробки металів – різці, свердла, зубила, напильники; вимірювальний інструмент – калібри, шаблони; інструменти, що деформують метал у холодному стані – штампи, а також різноманітні деталі машин – пружини, шийки колінвалів та ін.

Основною структурною складовою загартованих сталей є **мартенсит**, тобто пересичений твердий розчин вуглецю в  $\alpha$ -Fe. Мартенсит утворюється в результаті бездифузійного перетворення переохолодженого до 200 °C аустеніту за схемою:



Мартенсит має дуже високу твердість і разом з тим він крихкий та непластичний.

Перетворення аустеніту в мартенсит супроводжується збільшенням об'єму на 2,5 – 3 %. Збільшення об'єму є однією з причин виникнення внутрішніх напруг, які можуть викликати деформування й утворення тріщин у виробах в процесі гартування.

Крім мартенситу, структурними складовими загартованої сталі можуть бути сорбіт, тростит і бейніт.

**Сорбіт** – це дрібнодисперсна суміш фериту і цементиту, яка утворюється в результаті розпаду аустеніту, переохолодженого до 650 °C.



Сорбіт має високі механічні властивості: високу міцність і добру в'язкість при підвищеній твердості (HB 250 – 300).

**Тростит** також є сумішшю фериту і цементиту, але більш дисперсною, ніж сорбіт. Утворюється в результаті розпаду аустеніту, переохолодженого до 600 – 550 °C. Разом із високою міцністю тростит має високу границю пружності, але низьку в'язкість.

**Бейніт** – це структура змішаного типу – частково перлітного, частково мартенситного, оскільки складається з пересиченого розчину вуглецю в  $\alpha$  – Fe і цементиту  $\text{Fe}_3\text{C}$ . Твердість бейніту вища, ніж у перлітних структур (сорбіту і троститу), і нижча, ніж у мартенситу. Бейніт утворюється в проміжній ділянці, що межує з ділянками перлітного і мартенситного перетворень.

Залежно від способу охолодження гартування сталей можна проводити: ізотермічним методом, тобто в нагрітому середовищі до температури, яка лежить

в інтервалі між точками  $A_{c1}$  ( $727^{\circ}\text{C}$ ) і  $M_{\text{п}}$  (точка початку мартенситного перетворення); шляхом неперервного охолодження.

Процес ізотермічного розпаду зображають у вигляді С-подібних кривих, які показують кількість перетвореного аустеніту залежно від часу, що пройшов з початку перетворення при даній температурі (рис.10.2).

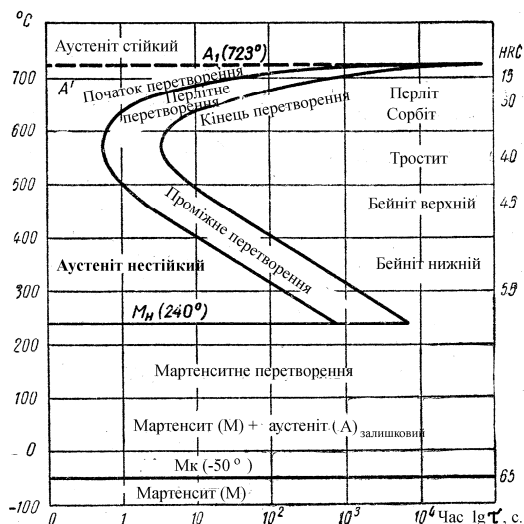


Рис.10.2. Діаграма ізотермічного розпаду аустеніту.

Перетворення при неперервному охолодженні пов'язують з перетвореннями при ізотермічному розпаді переохолодженого аустеніту, шляхом накладання кривих неперервного охолодження на С-подібну діаграму. При малих швидкостях будуть отримані перлітні структури – сорбіт, тростит, а при великих – мартенсит.

**Критична швидкість гартування** ( $V_{\text{кр}}$ ) – це мінімальна швидкість охолодження, при якій аустеніт перетворюється в мартенсит. Вона є важливою технологічною характеристикою ТО, оскільки залежно від неї обирають охолоджуюче середовище.

Температурний інтервал мартенситного перетворення ( $M_{\text{п}} - M_{\text{к}}$ ) залежить від хімічного складу сталі (рис.10.3.).

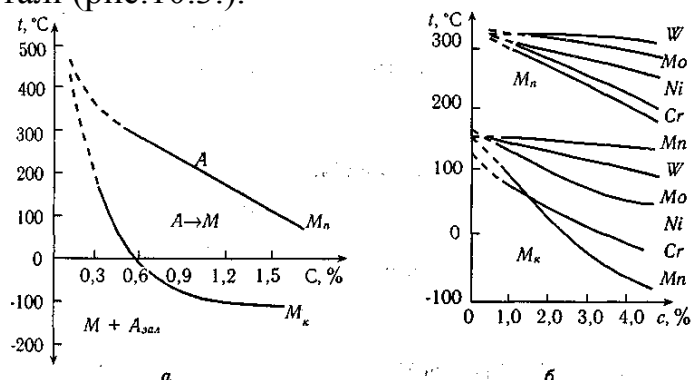


Рис. 10.3. Вплив вмісту вуглецю (а) і легуючих елементів (б) на температури мартенситних точок  $M_{\text{п}}$  і  $M_{\text{к}}$ .

### Визначення температури нагрівання для гартування

Температуру нагрівання для гартування визначають відповідно до діаграми стану Fe – Fe<sub>3</sub> C за хімічним складом сталі. Для доєвтектоїдної сталі оптимальна

температура нагрівання має бути на 30 – 50 °С вище критичної точки  $A_3$ , а для заєвтектоїдної сталі – на 30 – 50 °С вище критичної точки  $A_1$ .

В якості гартувальних середовищ використовують воду; розчини солей, лугів, кислот; мінеральні масла; розплави солей і легкоплавких металів.

### ***Способи гартування сталей***

- а) гартування в одному охолоджувачі;
- б) перервне гартування;
- в) гартування з підстуджуванням;
- г) гартування із самовідпуском;
- д) ступінчасте гартування;
- е) ізотермічне гартування;
- є) поверхневе гартування.

### ***Гартування в одному охолоджувачі***

Виріб, нагрітий до температури гартування, занурюють у гартувальне середовище (воду чи масло), де витримують до повного охолодження. Цей метод гартування найбільш простий і використовується для більшості сталевих виробів нескладної форми. Недоліком цього методу є небезпека виникнення великих внутрішніх напружень при температурі мартенситного перетворення, якщо гартування проводилось у воді.

### ***Перервне гартування***

Виріб охолоджують спочатку в швидко охолоджуючому середовищі, щоб уникнути розпаду аустеніту в перлітній або бейнітній областях, а потім – у повільно охолоджуючому, щоб уникнути утворення термічних тріщин. Як правило, перше охолодження проводять у воді, а потім виріб переносять в масло. Цей спосіб використовують для гартування виробів з вуглецевих інструментальних сталей середніх і великих січень. Недоліком цього методу є складність регулювання часу витримування у воді. Орієнтовно час витримування – 1 сек, на кожні 5 – 6 мм товщини виробу.

### ***Гартування з підстуджуванням***

Використовують цей метод для зменшення внутрішніх напружень. Загартовувану деталь перед зануренням в охолоджувач деякий час витримують на повітрі. При підстуджуванні температура деталей не повинна знижуватися нижче критичної точки  $A_{c3}$  (для доевтектоїдних сталей) чи  $A_{c1}$  (для заєвтектоїдних сталей).

### ***Ступінчасте гартування***

Загартовувану деталь після нагрівання до температури гартування охолоджують у гартувальному середовищі, нагрітому вище температури  $M_n$ , що забезпечує швидкість охолодження вище критичної в інтервалі мінімальної стійкості аустеніту. Витримування в цьому середовищі повинно надати загартованій деталі температуру гартувальної ванни і не повинно перевищувати час, що відповідає початку перетворення аустеніту для даної сталі. Потім проводять повільне охолодження, під час якого і проходить гартування, тобто перетворення аустеніту в мартенсит. Цей спосіб дає можливість провести гартування з мінімальними внутрішніми термічними напруженнями. Використовують

ступінчате гартування для деталей з вуглецевих сталей діаметром до 10...12 мм, а з легованих – діаметром до 20...30 мм.

### ***Ізотермічне гартування***

Загартовувану деталь після нагрівання до температури гартування охолоджують в гартувальному середовищі, температура якого має бути в інтервалі 250 – 400 °С (трохи вище  $M_n$ ), тривалість часу витримування в гартувальному середовищі визначається часом перетворення аустеніту при даній температурі. Після ізотермічного гартування сталь має структуру бейніту, набуває високої твердості і підвищеної в'язкості. Гартувальними середовищами для ізотермічного гартування є розплави солей металів.

### ***Гартування з самовідпуском***

Застосовують для ударного інструменту (зубила, молотки і т. п.), якому необхідно надати різної твердості і в'язкості в різних частинах. При гартуванні у воді охолоджують тільки робочу частину інструменту, а потім, відбувається її нагрівання за рахунок частини інструмента, яку не занурювали у воду, до появи на поверхні робочої частини певного кольору:

солом'яно-жовтого кольору, якому відповідає	220 – 240 °С,
оранжевого –	240 – 260 °С,
червоно – фіолетового –	260 – 280 °С,
синього –	280 – 300 °С.

Нагрівання припиняють повторним охолодженням всього інструменту.

### ***Поверхнєве гартування***

Для деталей, що працюють в умовах тертя, висока твердість потрібна лише на поверхні. Цього можна досягти поверхнєвим гартуванням, при якому до температури гартування нагрівають тільки поверхнєвий шар металу, який потім швидко охолоджують. При цьому мартенсит утворюється у поверхнєвому шарі, а серцевина зберігає вихідну структуру. Нагрівання поверхнєвого шару деталі можна здійснювати газовим полум'ям, електрострумом і т. п.

### ***Відпуск сталі***

Гартування сталі супроводжується збільшенням об'єму, що викликає виникнення значних внутрішніх напруг. Гартувальні напруги можуть призвести до короблення й утворення тріщин у процесі гартування або викликати деформацію в умовах експлуатації. Тому загартовані деталі машин чи інструментів завжди піддають відпуску.

Відпуск здійснюють шляхом нагрівання загартованої сталі до температури нижчої  $A_1$ . Основним перетворенням при відпуску є розпад мартенситу – виділення надлишкового вуглецю у вигляді дрібних кристалів карбиду заліза, мартенсит гартування переходить у мартенсит відпуску. Залишковий аустеніт також перетворюється в мартенсит відпуску, а потім зі збільшенням температури нагрівання спостерігається ряд послідовних перетворень: мартенсит відпуску перетворюється в бейніт відпуску, бейніт – у тростит, а тростит – у сорбіт відпуску. Структури гартування мають голково-пластинчасту будову, а структури відпуску – зернисту.

Залежно від температури нагрівання розрізняють три різновиди відпуску: низький, середній і високий відпуск.

**Низький відпуск** полягає в нагріванні загартованої сталі до температури 200 – 250 °С, витримуванні при цій температурі та повільному охолодженні. Утворена структура – відпущений мартенсит. Такий відпуск рекомендують для інструментальних сталей і цементованих деталей.

**Середній відпуск** полягає в нагріванні загартованої сталі до 350 – 400 °С, витримуванні при цій температурі та повільному охолодженні. Утворена структура – тростит відпуску. Такий відпуск рекомендують для пружин і ресор.

**Високий відпуск** полягає в нагріванні загартованої сталі до 550 – 650°С, витримуванні при цій температурі та повільному охолодженні. Утворена структура – сорбіт або перліт відпуску. Гартування сталі в комплексі з високим відпуском на сорбіт називають термічним **покращенням**. Застосовувати покращення рекомендують для середньовуглецевих сталей.

### **Обладнання, прилади і матеріали**

1. Печі термічні муфельні.
2. Шліфувально-полірувальна машина.
3. Бачки з охолоджуючими розчинами - вода, масло, 10% розчин солі.
4. Мікроскоп металографічний ММР- 4.
5. Твердомір ТК.
6. Кліщі ковальські.
7. Напильник.
8. Зразки Сталі 08, Сталі 20, Сталі 45, У8, У12.

### **Порядок проведення роботи**

1. Отримати зразки. Користуючись кліщами, вмістити їх у піч.
2. Провести нагрівання зразків до відповідної температури.
3. Вийняти шліфи з печі і провести гартування чи відпуск згідно із завданням.
4. Зачистити поверхню (торці) зразків напильником, за необхідності – на шліфувально-полірувальній машині.
5. Заміряти твердість кожного зразка на твердомірі ТК.
6. Прибрати робоче місце.
7. Заповнити протокол звіту.

### **Контрольні запитання**

1. Зв'язок діаграми стану з можливістю проведення термічної обробки.
2. Основні види термічної обробки сталі та їх призначення.
3. Чотири основних перетворення в сталях при нагріванні та охолодженні.
4. Діаграма ізотермічного розпаду переохолодженого аустеніту.
5. Будова і властивості продуктів розпаду аустеніту.
6. Мартенситна діаграма. Що таке мартенсит?
7. Особливості мартенситного перетворення.
8. Відпали І-го та ІІ-го роду, їх різновиди.
9. Мета гартування, вибір температури нагрівання для гартування.
10. Гартувальні середовища.
11. Способи гартування сталі, їх переваги й недоліки, області використання.
12. Види і призначення відпуску сталі.
13. Перетворення в сталях при відпуску.

## СТРУКТУРА І ВЛАСТИВОСТІ ЛЕГОВАНИХ СТАЛЕЙ

### Мета роботи

1. Встановлення залежності між структурою і властивостями легованих сталей.
2. Вивчення впливу легуючих елементів на структуру і властивості сталей після термічної обробки.

### Короткі теоретичні відомості

**Легованою** називається сталь, в яку вводять певні хімічні елементи для зміни її фізико-механічних властивостей.

Леговані сталі класифікують за такими ознаками:

- а) за хімічним складом,
- б) за структурою,
- в) за способом виробництва,
- г) за якістю,
- д) за призначенням,
- е) за кількістю легуючих елементів.

За **хімічним складом** сталі класифікують в залежності від легуючих елементів: нікелеві, марганцеві, хромонікелеві і т. п.

В залежності від положення критичних точок діаграми "залізо - цементит" леговані сталі **за структурою у відпаленому стані** поділяють на:

- доевтектоїдні – із структурою легований ферит і перліт,
- евтектоїдні – із структурою перліт,
- заевтектоїдні – із структурою перліт і вторинні карбіди,
- ледебуритні – із структурою перліт, вторинні карбіди і ледебурит.

При високому вмісті легуючих елементів, які розширюють  $\gamma$  – область (Ni, Mn, Cu), отримують сталі аустенітного класу, а при високому вмісті елементів, які розширюють  $\alpha$  - область (Cr, W, Mo, V, Ti), отримують сталі феритного класу.

Враховуючи вплив легуючих елементів на діаграму ізотермічного розпаду аустеніту, температури початку ( $M_p$ ) і кінця ( $M_k$ ) мартенситного перетворення та в залежності від кількості цих елементів, **за структурою у нормалізованому стані** (після охолодження на спокійному повітрі) розрізняють три основні класи сталей:

- перлітний – при малому вмісті легуючих елементів (до 5%),
- мартенситний – при значному вмісті легуючих елементів (5 - 13%),
- аустенітний – при високому вмісті легуючих елементів (13 - 30%).

За **способом виробництва** сталі поділяються на мартенівські, киснево-конвертерні, електросталі та ін.

За **якістю** леговані сталі можуть бути якісними, високоякісними і особливо високоякісними.

**За призначенням** леговані сталі ділять на:

- конструкційні;
- інструментальні (для ріжучого, штампового та вимірювального інструментів);
- спеціального призначення (нержавіючі, жаростійкі, жароміцні, зносостійкі і т. п.).

**За кількістю легуючих елементів** сталі поділяють на:

- низьколеговані – з вмістом легуючих елементів до 5%;
- середньо леговані – з вмістом 5 - 10% легуючих елементів;
- високолеговані, що містять більше 10% легуючих елементів.

Легуючі елементи в сталі можуть знаходитися:

- у вільному стані;
- у вигляді інтерметалевих сполук із залізом або між собою;
- у вигляді оксидів;
- в карбідній фазі – у вигляді розчину в цементиті або в сполуках із вуглецем у вигляді спеціальних карбідів;
- у вигляді твердого розчину в залізі.

Відповідно, легуючі елементи переважно розчиняються в основних фазах (Ф, А, Ц) або утворюють спеціальні карбіди.

Знаходячись в сталі в тому або іншому вигляді, легуючі елементи впливають на:

- **поліморфізм заліза** – деякі елементи, розчиняючись у залізі, підвищують точки  $A_1$  і знижують точки  $A_3$ , стабілізуючи ферит (рис. 11.1.).

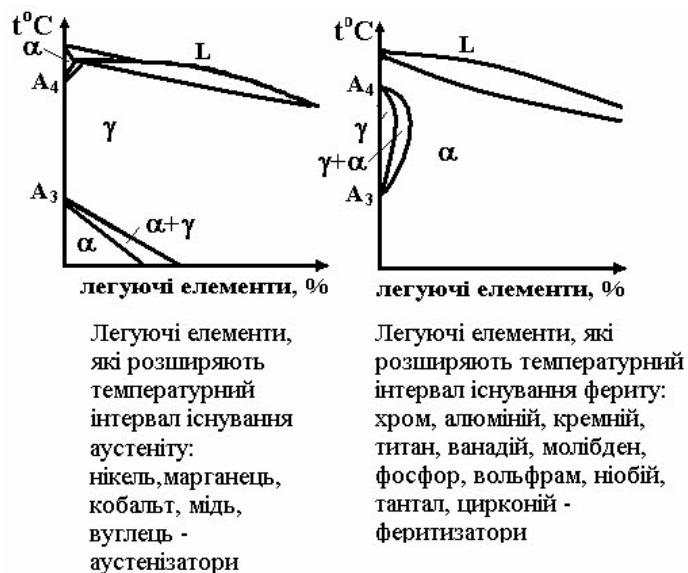


Рис. 11.1. Вплив легуючих елементів на поліморфізм заліза.

- **властивості фериту** – розчиняючись у фериті, легуючі елементи змінюють розміри його ґратки і викликають зміну його властивостей, підвищують твердість та ударну в'язкість ( $a_n$ ). Елементи, які мають великі атомні розміри, зміцнюють ферит незалежно від швидкості охолодження сплаву.

- **утворення карбідної фази** – карбіди утворюють елементи з недобудованою електронною d - смугою. Вони розташовані лівіше заліза.

I група, карбіди із складною ґраткою ( $M_3C$ ,  $M_{23}C_6$ ,  $M_7C_3$ ,  $M_6C$ ),

II група, карбіди з простою ґраткою (фази впровадження  $MC$ ,  $M_2C$ ), де  $M$  - залізо та інші карбідоутворюючі елементи.

- **ізотермічний розпад переохолодженого аустеніту**, затримуючи або прискорюючи перетворення аустеніту, дозволяють отримати бейніт (голковий троостит) у двох інтервалах температур.

- **прогартуваність сталі** – зсуваючи вправо криві початку і кінця ізотермічного розпаду переохолодженого аустеніту. Легуючі елементи зменшують критичну швидкість гартування ( $v_{кр}$ ) і, відповідно, збільшують прогартуваність сталі.

- **мартенситне перетворення** – на кінетику мартенситного перетворення легуючі елементи не впливають. Деякі елементи ( $Al$ ,  $Co$ ) підвищують температури початку ( $M_p$ ) і кінця ( $M_f$ ) мартенситного перетворення, а деякі ( $Mo$ ) - знижують і, відповідно, зменшують або збільшують кількість залишкового аустеніту.

- **ріст зерна аустеніту** – всі легуючі елементи зменшують схильність зерна до росту, крім  $Mn$  та  $B$ .

- **перетворення при відпуску** – легуючі елементи затримують процес розпаду мартенситу. Враховуючи затримуючу дію легуючих елементів, сталі при відпуску необхідно нагрівати до більш високої температури або збільшувати час витримання.

Властивості і переваги легованих сталей виявляються в повній мірі тільки після термічної обробки, тому використання легованих сталей без термічної обробки економічно не виправдано. Орієнтовні режими термічної обробки конструкційних, жароміцних та нержавіючих сталей приведені в таблиці 16.1.

Таблиця 16.1.

Термічна обробка сталей різного призначення

Сталь	Термічна обробка
Хромонікелева конструкційна	1. Відпал при $T = 830^\circ C$ . 2. Нормалізація $T = 860^\circ C$ . 3. Гартування при $T = 830^\circ C$ , охолодження в маслі і наступний відпуск при $T = 550^\circ C$ .
Хромонікелева жароміцна	Гартування при $T = 1100^\circ C$ , охолодження у воді
Хромонікелева нержавіюча	Гартування при $T = 1100^\circ C$ , охолодження у воді

### Маркування легованих сталей.

Згідно ДСТ леговані сталі маркуються буквеними і цифровими індексами. Легуючі елементи позначаються буквами:

Н - нікель	М - молібден	Р - бор	С - кремній
Х - хром	Г - марганець	Б - ніобій	В - вольфрам
К - кобальт	Д - мідь	Ц - цирконій	Ф - ванадій
П - фосфор	Т - титан	Ю - алюміній	А - азот
Ч – рідкоземельні елементи			



Індекс "А" в кінці марки вказує на високу якість сталі. Цифри перед буквами означають вміст вуглецю в сотих долях відсотка для конструкційних і в десятих долях відсотка для інструментальних сталей, а цифри після букв – вміст легуючого елемента у відсотках, наприклад: 40ХН3А (0,4% С, ~ 1% Cr, ~ 3% Ni, сталь конструкційна, високоякісна). Буквений індекс на початку марки означає призначення сталі: Р - швидкорізальна інструментальна, Ш - шарикопідшипникова і т. д.

### **Обладнання, прилади і матеріали**

1. Металографічний мікроскоп ММР – 4.
2. Шліфувально - полірувальна машина.
3. Піч для термічної обробки.
4. Бачок для охолодження, кліщі ковальські.
5. Мікрошліфи сталей.
6. Травник.
7. Спирт етиловий.
8. Вата.
9. Фетр
10. Вода.

### **Порядок виконання роботи**

1. Дослідити мікроструктуру конструкційної, жароміцної та нержавіючої сталей.
2. Травлений мікрошліф сталі покласти полірованою поверхнею на предметний столик мікроскопа ММР - 4.
3. Включити мікроскоп в мережу. Користуючись гвинтами грубого і точного наведення (мікро- і макрогвинти) і спостерігаючи в окуляр, отримати чітке зображення структури і замалювати її у протоколі звіту.
4. Використовуючи атлас з фотознімками структур, визначити і позначити структурні складові, орієнтовно визначити марку сталі.
5. В такому ж порядку досліджують решту мікрошліфів. Для нержавіючих сталей вказати клас за структурою у нормалізованому стані, вказати причину і методи усунення інтеркристалітної корозії, особливості термічної обробки.
6. Призначити режим термічної обробки і область використання досліджуваних сталей.
7. Дослідження сталей після термічної обробки виконується аналогічно.
8. Відключити мікроскоп.
9. Прибрати робоче місце.
10. Заповнити протокол звіту.

### **Контрольні запитання**

1. Як взаємодіють легуючі елементи з залізом і вуглецем?
2. Як впливають легуючі елементи на критичні точки сталі, на властивості сталі у відпаленому стані і на термічну обробку?

3. Як класифікують леговані сталі

- за структурою у відпаленому і нормалізованому стані;
- за призначенням;
- за способом виробництва;
- за хімічним складом;
- за якістю;
- за кількістю легуючих елементів.

4. Основні методи підвищення міцності сталі.

5. Пояснити вплив легуючих елементів на властивості конструкційних, жароміцних, жаростійких, нержавіючих сталей. Навести приклади маркування таких сталей.

6. Область використання сталей.

7. Маркування легованих сталей.

8. Термічна обробка легованих сталей.

## ХІМІКО-ТЕРМІЧНА ОБРОБКА СТАЛЕЙ

### Мета роботи

Дослідження впливу хімічного складу і термічної обробки на мікроструктуру і властивості цементованих сталей.

### Короткі теоретичні відомості

**Хіміко-термічною обробкою** (ХТО) називають процес, при якому під дією температури і хімічно-активного середовища (*карбюризатора*) відбувається зміна хімічного складу, структури і властивостей поверхневих шарів металу. Метою хіміко-термічної обробки є підвищення поверхневої твердості, зносо- і жаростійкості, корозійної стійкості тощо.

**Переваги** хіміко-термічної обробки порівняно з поверхневим гартуванням:

- більша різниця у властивостях поверхні і серцевини;
- хіміко-термічній обробці можна піддавати різні за формою і розмірами деталі;
- хіміко-термічна обробка змінює не лише структуру, але й хімічний склад поверхневих шарів.

**Недоліками** ХТО є тривалість процесу ( в окремих випадках до 200 год) та низька продуктивність праці.

Під час ХТО виділяють наступні стадії процесу:

- *дисоціація* – процес розпаду вихідних насичуючих середовищ з утворенням активних атомів насичуючих елементів;
- *абсорбція* – накопичення насичуючих елементів на поверхні виробів;
- *дифузія* – проникнення насичуючого елемента у глибину виробу.

До ХТО належать процеси насичення поверхневих шарів виробів вуглецем (цементация), азотом (азотування), вуглецем і азотом (ціанування і нітроцементация), алюмінієм (алітування), хромом (хромування), кремнієм (силікування), бором (борування) та ін.

### Цементация сталей

**Цементациєю** називають процес дифузійного насичення сталі вуглецем для одержання його необхідного розподілу, високої твердості поверхневого шару при високій в'язкості серцевини, що досягається наступною термічною обробкою цементованих виробів.

Цементации піддають зубчаті колеса, пальці, вали, осі, важелі, черв'яки, обручі тощо. Цементации піддають сталіні вироби з вмістом вуглецю 0,1...0,25 %, (конструкційні сталі – Сталі 10, 15, 20, сталі звичайної якості – Ст 3, Ст 4). За необхідності одержання після цементации і наступної термічної обробки більш міцної серцевини використовують леговані цементовані сталі з вмістом вуглецю 0,1...0,3 % (15Х, 20ХГ, 18ХГТ, 25ХГТ, 20ХНМ, 12ХН3А, 12Х2Н4А, 15ХР, 20ХГР та ін.).

**Технологічні параметри цементации:**

Температура нагрівання  $T_{\text{нагр.}} = 900 - 950 \text{ }^{\circ}\text{C}$ , тривалість ізотермічного витримування при температурі нагрівання  $\tau = 8 - 12$  год, товщина цементованого шару  $h_{\text{цем.ш.}} = 0,5 - 2$  мм.

### ***Цементация у твердому карбюризаторі.***

Деталі запаковують в ящик разом з карбюризатором (суміш деревного вугілля з інтенсифікуючими добавками, наприклад,  $\text{BaCO}_3$ ), нагрівають до температури вище температури лінії  $A_{\text{с3}}$  і протягом тривалого часу витримують при цій температурі, потім охолоджують і піддають термічній обробці.

Насичення сталі вуглецем проходить внаслідок дифузії його атомів в  $\gamma$ -залізо. При температурах процесу ( $900 - 950^{\circ}\text{C}$ ) в цементацийному ящику кисень повітря реагує з вуглецем і утворює оксид вуглецю –  $\text{CO}$ :



Оксид вуглецю при температурах цементации нестійкий і при контакті із залізною поверхнею розкладається з утворенням атомарного вуглецю, який розчиняється в залізі за реакцією:



Якщо атомарний вуглець утворюється у великій кількості, то він перетворюється у молекулярний і відкладається на поверхні деталі у вигляді сажі.

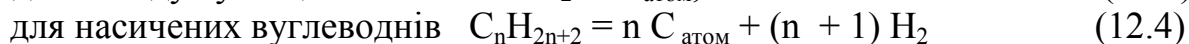
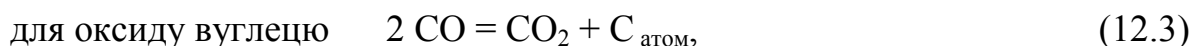
Для активування процесу цементации до складу карбюризатора додають вуглекислі солі (карбонати)  $\text{BaCO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  (в кількості 10 - 15%), які при нагріванні розкладаються з утворенням  $\text{CO}_2$ .

Використовують карбюризатори такого складу:

- деревне вугілля (березове), 20...25%  $\text{BaCO}_3$ , 3,5...5%  $\text{CaCO}_3$ , 5% вода, 10% летючі,
- кам'яновугільний напівкокс, 10...15%  $\text{BaCO}_3$ , 3,5%  $\text{CaCO}_3$ , 6% вода.

### ***Газова цементация.***

При газовій цементации деталі знаходяться у постійному контакті з газами, що містять вуглець. При високій температурі газ дисоціює з виділенням атомарного вуглецю. До складу газу входять: оксид вуглецю ( $\text{CO}$ ), вуглеводні ( $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ ) або  $\text{C}_n\text{H}_{2n}$ , азот ( $\text{N}_2$ ), водень  $\text{H}_2$ , кисень  $\text{O}_2$  і водяна пара. Атомарний вуглець утворюється за реакціями:



Найбільш суттєвий вплив на процес газової цементации має метан, який розкладається при нагріванні вище  $700 \text{ }^{\circ}\text{C}$  за реакцією:



Для газової цементации поширеним карбюризатором є природний газ, що має такі переваги, як активність, дешевизна, постійність хімічного складу. Проте природний газ не дозволяє регулювати ступінь насичення сталі за вуглецевим потенціалом і важко одержати задану концентрації вуглецю в цементованому шарі. Тому газову цементацию проводять з використанням ендогазу (оксид вуглецю, водень, азот).

При газовій цементації використовують і рідкий карбюризатор (бензол, піробензол), який подається в робочий простір печі краплями, а вентилятор забезпечує рух газового потоку і забезпечує рівномірну цементацію. Газову цементацію рідким карбюризатором проводять у шахтних печах.

#### ***Термічна обробка цементованих деталей.***

В результаті тривалої витримки при високій температурі цементації відбувається перегрівання сталі, що приводить до росту зерна. З метою усунення крупнозернистої структури, одержання в поверхневому шарі структури мартенситу з високою твердістю (HRC 58 і більше) та досягнення високих механічних властивостей серцевини деталі після цементації піддають термічній обробці.

Після цементації в серцевині залишається 0,1...0,3 % С, а поверхневий шар деталей науглецьовується до 0,8...1 % С. Тому для одержання необхідної структури і властивостей поверхневого шару і серцевини таких сталей виробів необхідна **подвійна термічна обробка**:

- перше гартування (або нормалізація) від 850 - 900 °С;
- друге гартування від 780 - 800 °С; відпуск при 150 - 200 °С.

В результаті першого гартування утворюється дрібнозерниста структура низьковуглецевої серцевини і усувається цементитна сітка у поверхневому шарі. Але для науглецьованого поверхневого шару температура 850 - 900 °С є надто високою і тому не усуває наслідків перегрівання. Після другого гартування від 780- 800 °С у науглецьованому шарі утворюються дрібноголковий мартенсит і глобулярні карбіди за рахунок яких досягається його висока твердість. Відпуск при 150 - 200 °С проводиться для зняття внутрішніх напружень.

Після такого режиму ТО структура поверхневого шару - дрібноголковий мартенсит з рівномірно розподіленими карбідами і невеликою кількістю залишкового аустеніту, а в серцевині - дрібнозернистий ферит і перліт (для вуглецевої сталі) або низьковуглецевий мартенсит і ферит (для легованої сталі) (рис. 12.1.).

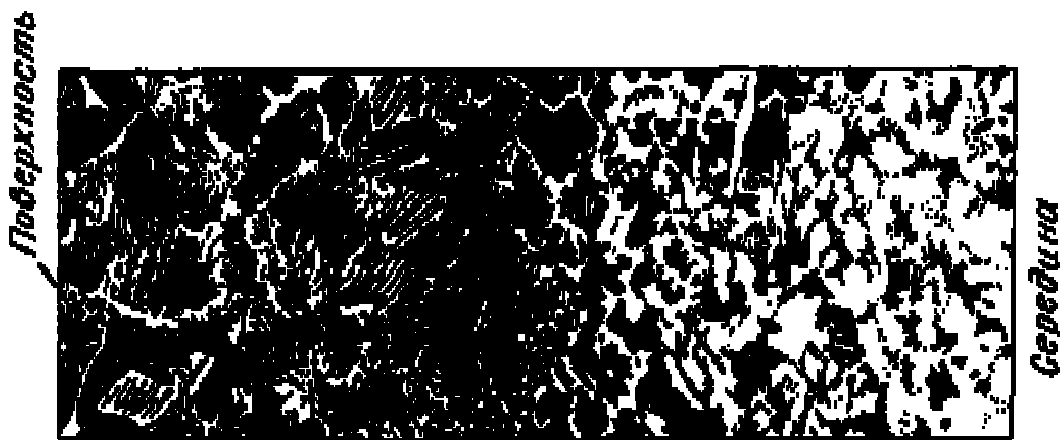


Рис.12.1. Мікроструктура цементованого шару.

## Азотування сталей

**Азотуванням** називають процес насичення поверхневого шару виробів атомарним азотом. Мета азотування – одержання особливо високої твердості і зносостійкості поверхні, підвищення границі витривалості (міцнісне азотування) та стійкості проти корозії у воді, пароповітряній та вологій атмосфері (антикорозійне азотування).

### **Технологічні параметри азотування:**

Температура нагрівання  $T_{\text{нагр.}} = 500 - 600 \text{ }^{\circ}\text{C}$ , тривалість ізотермічного витримування при температурі нагрівання  $\tau = 40 - 60 \text{ год}$ , товщина азотованого шару  $h_{\text{азот.ш.}} = 0,3 - 0,6 \text{ мм}$ .

Азотування проводять у сталених герметично закритих ретортах, що поміщають у нагрівальну піч. Як карбюризатор використовують аміак, який при нагріванні до температур азотування розкладається на атомарний азот і водень:



Активні атоми азоту дифундують у глибину виробу і проникають у ґратку  $\alpha$  – заліза. Утворені при цьому нітриди заліза є недостатньо твердими і не стійкими. Тому вуглецеві сталі азотуванню не піддають. При сумісному легуванні сталі хромом, молібденом, алюмінієм за рахунок утворення їх термостійких і твердих нітрідів твердість азотованого шару за Віккерсом сягає 1200 HV.

Азотуванню піддають готові вироби із легованих сталей з вмістом вуглецю 0,3 – 0,5 % (38Х2МЮА, 35ХМА, 38Х2Ю6, 3Х2В8, 5ХНМ), які пройшли попередню термічну обробку – гартування з високим відпуском при температурі вищій, ніж температура азотування – 600 - 675  $^{\circ}\text{C}$ . Після такої обробки сталі мають структуру сорбіту з високою міцністю і в'язкістю.

Мікроструктура азотованого шару формується у відповідності до діаграми фазового стану Fe – N (рис. 12.2) і визначається температурою та тривалістю азотування. Концентрація азоту зменшується в напрямку від поверхні до серцевини зразка.

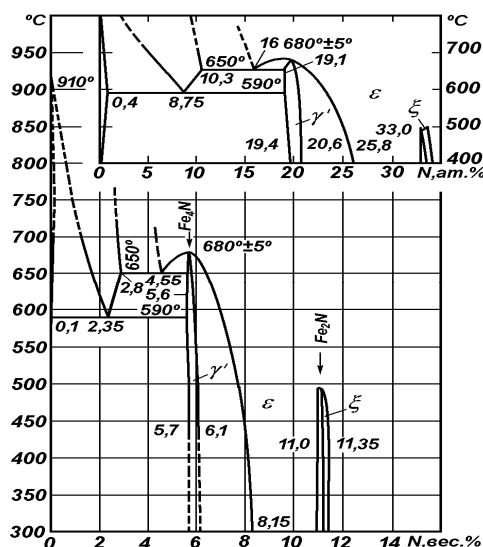


Рис. 12.7. Діаграма стану Fe-N.

Відповідно до діаграми стану в системі Fe-N існують наступні фази:

$\alpha$  - фаза – твердий розчин азоту в  $\alpha$  - залізі (азотистий ферит)  $\text{Fe}_\alpha(\text{N})$ . Максимальна розчинність азоту в  $\alpha$  - залізі складає 0,1 % при температурі 590 °С. Зі зниженням температури розчинність азоту в  $\alpha$  - залізі зменшується і при кімнатній температурі складає 0,04%;

$\gamma$  - фаза – твердий розчин азоту в  $\gamma$  - залізі (азотистий аустеніт), існує при температурах вище 590 °С, максимальна розчинність азоту в  $\gamma$  - залізі – 2,8 % при 650 °С. При 590 °С і вмісті азоту 2,35 %  $\gamma$  - фаза при повільному охолодженні розкладається з утворенням евтектоїду  $\alpha + \gamma'$ ;

$\gamma'$  - фаза – твердий розчин на основі нітриду заліза  $\text{Fe}_4\text{N}$  (5,3 - 5,75 % N);

$\epsilon$  - фаза – твердий розчин азоту на базі нітриду заліза  $\text{Fe}_2\text{N}$  ( 8,25 – 11 % N).

Наявність в поверхневому шарі азотованої сталі високодисперсних спеціальних нітридів призводить до блокування площин ковзання, локального підвищення внутрішніх напруг і, відповідно, підвищення твердості і міцності азотованого шару.

Азотування застосовують для виготовлення вимірювальних інструментів, гільз, циліндрів, зубчастих коліс, втулок, колінчатих валів тощо.

## Борування сталей

**Борування** – це процес насичення поверхневого шару деталі бором. Мета борування – підвищення твердості, опору абразивному зношуванню та корозії в агресивних середовищах, а також теплостійкості та жаростійкості сталейних деталей.

### *Технологічні параметри борування:*

Температура нагрівання  $T_{\text{нагр.}} = 920\text{--}950$  °С, тривалість ізотермічного витримування при температурі нагрівання  $\tau = 205$  год, товщина борованого шару  $h_{\text{бор.ш.}} = 0,1 \dots 0,2$  мм.

Існує два методи борування – рідинне електролізне та газове.

Більш поширеним є рідинне електролізне борування, яке полягає в тому, що в тигель з розплавленою бурою ( $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ ) поміщають оброблювану деталь (катод) і графітовий стержень (анод), через які пропускають постійний струм для проходження процесу електролізу. Перед боруванням поверхні деталі очищають дробоструменевою обробкою.

Боруванню піддають траки, деталі нафтового обладнання та інші деталі з вуглецевих та легованих сталей (Сталь 20, 45, 18ХГТ, 15Х11МФ, Х23Н18, 40Х, ХІ2, У10 та ін.). Основна властивість борованого шару – особливо висока твердість (до 1350 - 2000 НV), що зберігається до високих температур внаслідок утворення на поверхні деталей боридів заліза  $\text{FeB}$  і  $\text{Fe}_2\text{B}$ .

### *Дифузійна металізація*

**Дифузійна металізація** - процес дифузійного насичення поверхневих шарів сталі різними металами (Cr, Al, Ti, V та ін.).

При насиченні хромом цей процес називається хромуванням, алюмінієм - алітуванням, кремнієм - силікуванням і т.п. Комбіновані процеси, що полягають в

одночасному насиченні хромом та алюмінієм, або хромом і вольфрамом називають хромоалітуванням або хромовольфрамуванням і т.п.

Дифузійну металізацію проводять у твердих, рідких та газоподібних карбюризаторах. При використанні рідкого карбюризатора деталі занурюють у розплав металу. При газовій металізації насичення поверхневих шарів відбувається з допомогою летючих сполук хлору з металом ( $\text{AlCl}_3$ ,  $\text{CrCl}_3$ ,  $\text{SiCl}_4$ ), які при температурі 1000 – 1100 °С вступають у реакцію обміну із залізом з утворенням дифундуючого елементу в активному стані.

Дифузія хрому, алюмінію та інших металів відбувається значно повільніше, ніж вуглецю та азоту тому, що вуглець і азот утворюють із залізом тверді розчини впровадження, а метали – тверді розчини заміщення. Низька швидкість дифузії обмежує використання процесів дифузійної металізації в промисловості, оскільки потребує тривалих високотемпературних витримувань, що робить їх дорогими.

**Хромування** виробів забезпечує їх високу стійкість проти газової корозії до 800 °С, стійкість проти корозії у воді, морській воді, у кислотах. Товщина хромованого шару не перевищує 0,2 мм. Хромований шар на деталях із низьковуглецевої сталі є твердим розчином хрому в  $\alpha$ -залізі і містить 30 - 60% хрому. Хромований шар на деталях із середньо- і високовуглецевих сталей складається переважно із карбідів хрому  $\text{Cr}_{23}\text{C}_6$  (на поверхні) і  $\text{Cr}_7\text{C}_3$  (ближче до серцевини). В зоні, розташованій безпосередньо за хромованим шаром, вміст вуглецю дещо вищий порівняно із серцевиною.

Твердість поверхні деталей із хромованої низьковуглецевої сталі невисока – 180... 280 HV, а деталей із високовуглецевої – до 1350 HV і переважає твердість не тільки цементованих, але і деяких азотованих сталей.

При **алітуванні**, тобто насиченні алюмінієм, яке проводять у порошкоподібних сумішах або розплавленому алюмінії, завдяки утворенню щільної плівки  $\text{Al}_2\text{O}_3$  підвищується корозійна стійкість та стійкість проти окиснення. При мікроаналізі алітованих сталей поблизу серцевини деталі виявляється важко протравлюваний білий шар, який є твердим розчином алюмінію в  $\alpha$ -залізі. В середині шару розташовуються голки і сітка хімічної сполуки  $\text{Fe}_3\text{Al}$ . Біля поверхні деталі локалізується інтерметалічна сполука алюмінію та заліза  $\text{Fe}_2\text{Al}_5$ . Товщина алітованого шару складає 0,2...0,5 мм.

Алітуванню піддають деталі із низьковуглецевих сталей, спеціальних сталей та чавунів.

### Обладнання, прилади і матеріали

1. Цементацийна піч.
2. Піч для термічної обробки.
3. Шліфувально - полірувальна машина.
4. Бачок для охолодження, кліщі ковальські.
5. Металографічний мікроскоп ММР – 4.
6. Твердомір Роквелла.
7. Циліндричні зразки діаметром 12-25 мм і висотою 10-20 мм, виготовлені із сталей 20, 12ХН3А (або 12Х2Н4А).



8. Карбюризатор з інтенсифікуючими добавками (деревне вугілля (березове), 20...25%  $\text{BaCO}_3$ , 3,5...5%  $\text{CaCO}_3$ , 5% вода).
9. Травник.
10. Спирт етиловий.
11. Вата.
12. Фетр.
13. Вода.

### **Порядок виконання роботи**

1. Отримати зразки із сталей 20, 12ХН3А (або 12Х2Н4А) після цементації.
2. Торець зразка із Сталі 20 зачистити на шліфувально-полірувальній машині.
3. Протравити шліф.
4. Проаналізувати структуру поверхневого і перехідного шарів та основного металу при збільшенні у 200 разів.
5. Визначити орієнтовно вміст вуглецю у кожному із шарів.
6. Замалювати мікроструктуру цементованого шару.
7. Виміряти твердість за Роквеллом поверхневого і перехідного шарів та основного металу.
8. Побудувати графік розподілу вуглецю залежно від відстані від поверхні зразка.
9. Зразок із сталі 12ХН3А (або 12Х2Н4А) піддати гартуванню при температурі 860 - 880 °С.
10. Провести відпуск при температурі 180 - 200 °С.
11. Проаналізувати структуру та виміряти твердість аналогічно до п. 2, 3, 4, 6, 7.
12. Прибрати робоче місце.
13. Заповнити протокол звіту.

### **Контрольні запитання**

1. В чому суть хіміко - термічної обробки?
2. Які переваги ХТО порівняно з іншими методами поверхневого зміцнення?
3. Який механізм процесу ХТО?
4. В чому полягає процес цементації? Які технологічні параметри цементації?
5. Які деталі і з яких марок сталі піддають цементації?
6. Які є способи цементації?
7. В чому суть газової цементації з використанням рідкого карбюризатора?
8. Що таке вуглецевий потенціал?
9. Обґрунтувати режими ТО після цементації.
10. Як змінюється мікроструктура сталі після цементації?
11. Як змінюється мікроструктура сталі після цементації і ТО?
12. В чому суть азотування? Які технологічні параметри азотування?
13. Суть і призначення борування.
14. Суть і призначення різновидів дифузійної металізації.

# ЛАБОРАТОРНА РОБОТА №13

## МІКРОСТРУКТУРА І ВЛАСТИВОСТІ АЛЮМІНІЮ І СПЛАВІВ НА ЙОГО ОСНОВІ

### Мета роботи

Дослідження мікроструктури та властивостей сплавів на основі алюмінію. Встановлення взаємозв'язку між мікроструктурою сплавів та відповідними діаграмами фазового стану

### Короткі теоретичні відомості

Широке застосування в якості конструкційних та електротехнічних матеріалів мають алюміній та сплави на його основі.

Алюміній — метал сріблясто-білого кольору, немає поліморфних модифікацій, температура плавлення 658 °С. Алюміній має невелику густину ( $2,73 \times 10^3$  кг/м<sup>3</sup>), міцність (до 100 МПа), твердість (до 25 МПа), високі тепло- і електропровідність, корозійну стійкість і пластичність (до 45%), легко окислюється на повітрі, утворюючи на поверхні щільну захисну плівку  $Al_2O_3$ .

Алюміній володіє високою відбивною здатністю, має малий ефективний поперечний переріз захоплення теплових нейтронів. Він добре обробляється тиском, зварюється газовим і контактним зварюванням, але погано обробляється різанням. Ливарні властивості алюмінію не високі (усадка затвердіння 6%).

Залежно від вмісту домішок алюміній виготовляють особливої чистоти А999 (0,001% домішок), високої чистоти А995, А99, А97, А95 (0,005—0,05% домішок) і технічної чистоти А85, А8 і ін. (0,15—1,0% домішок). Технічний алюміній, що випускається у вигляді деформованого напівфабрикату (аркуші, профілі, прутки й ін.) маркується АД0 і АД1. Домішки знижують тепло- і електропровідність, корозійну стійкість і пластичність алюмінію.

З алюмінію виготовляють рами, двері, трубопроводи, фольгу, цистерни для перевезення нафти і нафтопродуктів, посуд і ін. Завдяки високій теплопровідності він використовується в якості теплообмінників, у промислових і побутових холодильниках. Висока електропровідність алюмінію сприяє його широкому застосуванню в електротехніці (для конденсаторів, проводів, кабелів, шин та ін.)

### Сплави на основі алюмінію.

Всі алюмінієві сплави ділять на три групи:

1. **Деформівні**, призначені для отримання поковок, штамповок, прокату, труб.
2. **Ливарні** сплави.
3. Сплави, отримані методом порошкової металургії – **спечені** алюмінієві порошки (САП) і сплави (САС).

**Деформівні** алюмінієві сплави за властивостями та областями використання ділять на дві групи:

1. Сплави, що **не зміцнюють термічною обробкою** – АМц, АМг, АМгЗ, АМг5п і АМг6 (ГОСТ 4784–74) використовують у трьох станах: відпаленому,

напівнагартованому та нагартованому. Сплави цієї групи мають високу корозійну стійкість та добру зварюваність, проте низьку міцність. Їх використовують у вигляді листів для виготовлення зварних виробів (бензо- та маслбаків) і деталей, що виготовляють холодним штампуванням.

2. Сплави, що **зміцнюють термічною обробкою**:

- алюмінієві сплави для листів, профілів і труб марок Д1, Д6, Д16 і В95;
- алюмінієві сплави для заклепок марок Д18 і В65.
- алюмінієві сплави для штамповок марок Д1, АК6, АК8.

Сплави цієї групи мають більш високі механічні властивості, проте знижену корозійну стійкість на вологому повітрі, у річковій та морській воді. При експлуатації у вологому середовищі їх захищають від корозії плакуванням або анодною поляризацією.

На механічні властивості алюмінієвих сплавів впливають хімічний склад та вид термічної обробки. Дуралюмін марки Д1 (ГОСТ 4784–74) є класичним, відноситься до системи Al-Cu-Mg-Mn і має такий хімічний склад: 3,8 - 4,8 % Cu, 0,4 - 0,8 % Mg, 0,4 - 0,8 % Mn, Al – решта.

Режим термічної обробки залежить від марки сплаву. Для підвищення пластичності та усунення наклепу дуралюмін після холодної обробки тиском піддають рекристалізаційному відпалу при температурі 340 - 370 °С з охолодженням на повітрі. Механічні властивості дуралюміну марки Д1 після відпалу:  $\sigma_b = 210$  МПа,  $\delta = 18$  %, HB = 450 МПа.

Структура сплаву Д1 після відпалу складається, в основному, із кристалів твердого розчину Al(Cu, Si, Mg) і вторинних виділень кристалів  $\text{CuAl}_2$ ,  $\text{Mg}_2\text{Si}$  та  $\text{Al}_2\text{CuMg}$ .

**Гартування** дуралюміну полягає у нагріванні сплаву вище лінії граничної розчинності, витримуванні при цій температурі та швидкому охолодженні. У сплаві Д1 при нагріванні та витримуванні при температурі 490 - 505 °С відбувається розчинення дисперсних фаз ( $\text{CuAl}_2$ ,  $\text{Mg}_2\text{Si}$  та S - фази). При гартуванні дуралюміну з охолодженням у воді фіксується структура пересиченого твердого розчину Al(Cu, Mg, Si), яка існувала при температурі нагрівання. Після гартування дуралюмін має наступні властивості:  $\sigma_b = 400$  МПа,  $\delta = 20$  %, HB = 750 МПа. Цей перенасичений твердий розчин алюмінію є нестійким. Його самочинний розпад починається при кімнатній температурі через 2 - 3 години після гартування і завершується через 5 - 7 діб.

Такий процес зміцнення загартованого дуралюміну при кімнатній температурі називається **природним старінням**.

Зміцнення дуралюміну можливе і в результаті **штучного старіння**, тобто нагрівання загартованого сплаву до температури 150 °С протягом 10-24 годин. Однак, більш ефективним є природне старіння, оскільки в цьому випадку сплави мають вищу пластичність і менш чутливі до концентраторів напружень.

Процес старіння, тобто розпаду перенасиченого твердого розчину можна пояснити на прикладі простої системи Al – Cu (рис. 13.1).

На початковій стадії старіння утворюються зони з підвищеною концентрацією міді, близькою до концентрації її в хімічній сполуці  $\text{CuAl}_2$  – зони Гінье-Престона (ГП). В цих зонах кристалічна ґратка викривлена, виникають значні внутрішні напруження, що призводить до підвищення твердості і міцності. Ці зони мають малу товщину (3-5 атомних шарів), а діаметр їх дорівнює декільком сотням ангстрем (ГП 1). В подальшому у цих зонах відбувається впорядкування в розташуванні атомів алюмінію та міді.

В подальшому ці зони збільшуються (ГП 2), відбувається виділення дрібних часток інтерметалідів, які пізніше коагулюють.

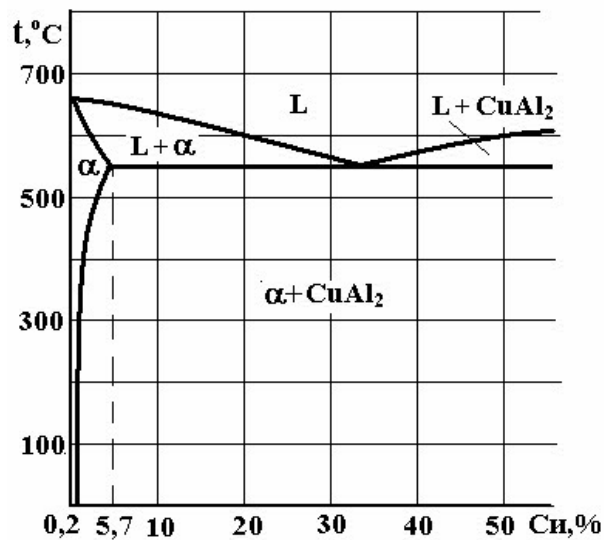


Рис. 13.1. Діаграма стану Al – Cu.

Структура сплаву Д1 після гартування та природного старіння складається із зерен твердого розчину алюмінію і темних включень інтерметалідних сполук (рис.10.2).

Після гартування та природного старіння дуралюмін марки Д1 має такі механічні властивості:  $\sigma_{\text{в}} = 420 \text{ МПа}$ ,  $\delta = 15 \%$ ,  $\text{НВ} = 1000 \text{ МПа}$  і широко використовується для виготовлення деталей машин та конструкцій середньої міцності. Напівфабрикати із сплаву Д1 виготовляють у вигляді листів, плит, профілів, прутків, труб, штамповок та поковок.

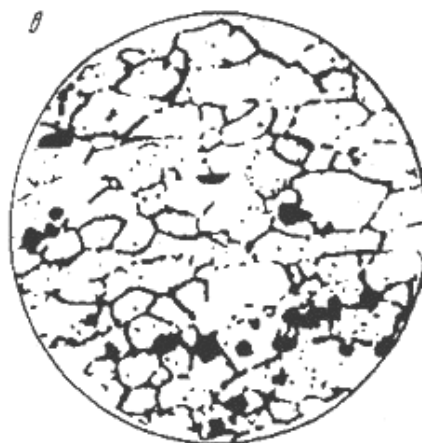


Рис. 13.2 Мікроструктура дуралюміну Д1, x 200.

### Силуміни

Типовими **ливарними** алюмінієвими сплавами є сплави системи Al-Si – **силуміни** (6...13% Si). Діаграма стану системи Al - Si евтектичного типу (рис.13.3). Легування Cu, Mg, Zn сприяє підвищенню міцності, особливо після гартування та старіння; Ti, Zr, В подрібнюють зерно та підвищують дисперсність евтектичних складових; Mn підвищує корозійну стійкість; Ni, Fe підвищують жароміцність ливарних алюмінієвих сплавів.

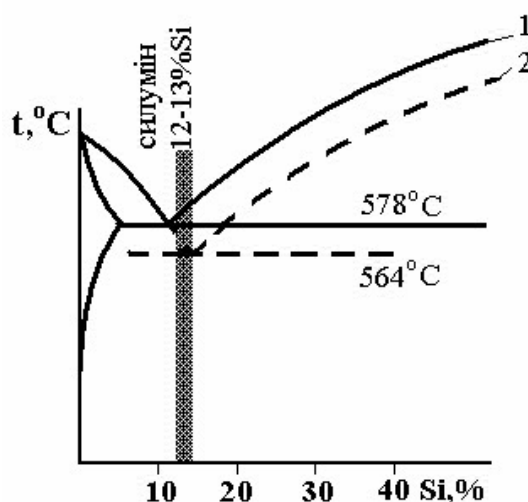


Рис. 13.3. Діаграма стану Al-Si. 1- без солей Na, 2 – із солями Na.

Суттєвого підвищення міцності силумінів досягають модифікуванням рідкого металу сумішшю солей  $2/3 \text{ NaF}$  і  $1/3 \text{ NaCl}$  або  $2/3 \text{ KF}$  і  $1/3 \text{ KCl}$  або введенням 0,05 % Sr. Структура сплаву без модифікування складається з первинних кристалів кремнію та евтектики з голковою формою кристалів евтектичного кремнію (рис.13.4 а). Введення мікродомішок K, Na, Sr приводить до збільшення переохолодження, подрібнення та округлення евтектичного кремнію (рис.13.4 б), підвищення механічних властивостей сплавів системи Al-Si. Введення Na в сплав призводить до зміщення ліній діаграми стану в сторону підвищення концентрації кремнію у евтектиці (до значення  $\sim 14\% \text{ Si}$ ).

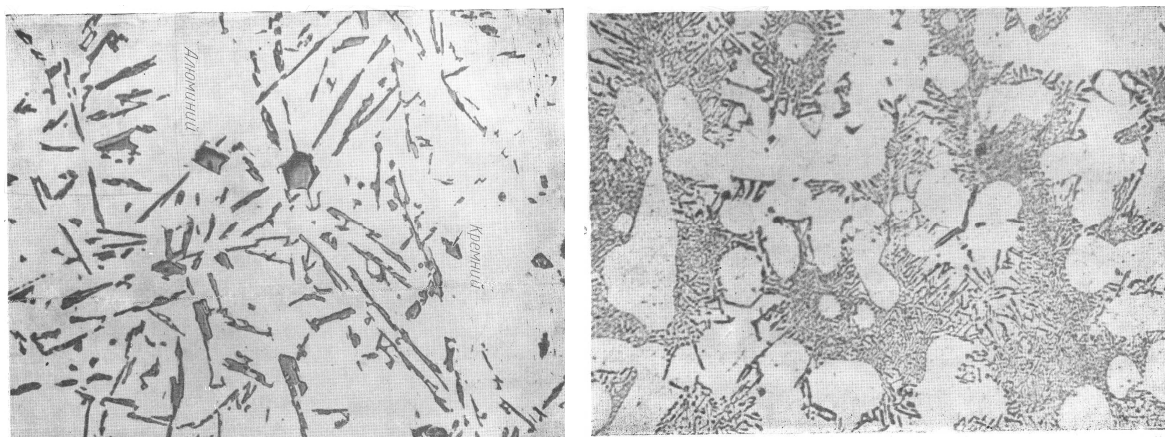


Рис. 13.4. Структура немодифікованого (а) і модифікованого (б) силуміну.

Такий процес модифікації переводить сплав у доєвтектичний стан за рахунок зниження температури кристалізації евтектики з 578 до 564 °С, з отриманням дрібних зерен  $\alpha$ -твердого розчину та евтектики.

Маркують ливарні сплави згідно ГОСТ 2685 –75 літерами АК, далі йде цифра, що вказує вміст кремнію у сплаві, наприклад, АК12.

### **Спечені алюмінієві порошки.**

Спечений порошковий сплав САП-1 — тепломіцний матеріал, виготовлений з алюмінієвої пудри марки АПС-1 шляхом брикетування, спікання і потім гарячого пресування при питомому тиску 350—650 МПа і температурі 450—550°С. САП-1 виготовляють у вигляді прутків, смуг, профілів, труб, дроту, листів, фольги, штамповок і широко застосовують у різних галузях промисловості.

Хімічний склад САП-1: 6—9%  $Al_2O_3$ ; Fe<0,25%; решта – Al. Фізичні і механічні властивості САП-1 приведені в табл. 13.1 і 13.2.

*Таблиця 13.1*

Фізичні властивості САП-1

Густина, $г/см^3 (x10^3$ $кг/м^3)$	Коефіцієнт теплопровідності при 25- 500°С, кал/см·с·°С ( $x418,68 Вт/м·°С$ )	Коефіцієнт лінійного розширення 20-100°С $x10^6, 1/°С$
2,73	0,4–0,36	21,2

*Таблиця 13.2*

Механічні властивості САП-1

Температура випробування, °С	Е	$\sigma_{0,2}$	$\sigma_B$	$\delta$ ,%	НВ, МПа
	МПа				
20	66000	230	330	6	950-1000
500	37000	80	100	1	—

САП-1 має таку ж корозійну стійкість, як і алюміній А00. Матеріал задовільно деформується в гарячому стані – температура гарячої деформації 450—570°С, добре обробляється різанням, характеризується стабільністю властивостей після нагрівання до 500°С. При перегріві до 600°С на деталях зі сплаву САП-1 з'являються тріщини. Структура сплаву складається з механічної суміші алюмінію з оксидами алюмінію. Його застосовують для виготовлення деталей, що тривалий час працюють при температурах 350—500°С.

### **Алюмінієві сплави, що використовують в мікроелектроніці.**

Для мікроелектроніки важливою є діаграма стану Al –Au (рис. 13.5.), оскільки, як правило, золоті дроти з'єднуються з алюмінієвим шаром металізації на кремнії.

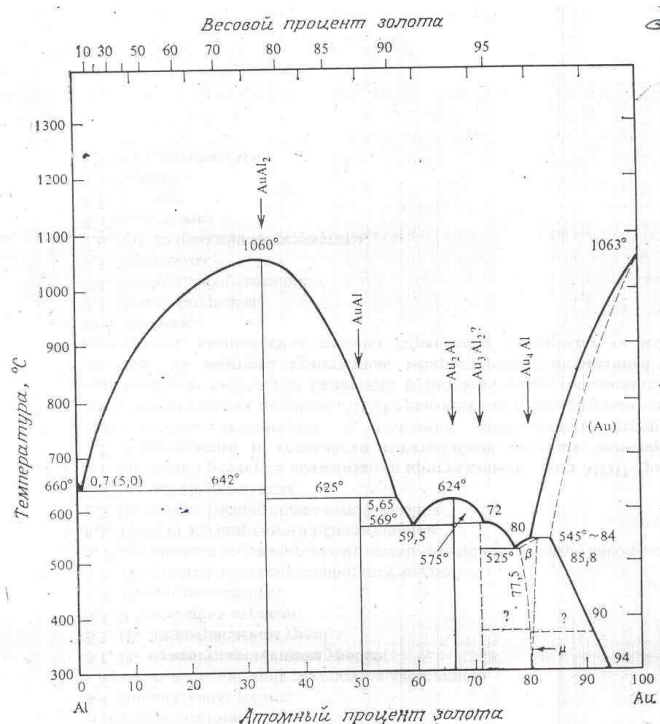


Рис.13.5. Діаграма стану Al – Au.

В системі утворюються інтерметалідні сполуки  $\text{AuAl}_2$ ,  $\text{Au}_2\text{Al}$ ,  $\text{Au}_5\text{Al}_2$  и  $\text{Au}_4\text{Al}$ , які можуть бути присутні в провідниках зв'язку Au – Al.

### Прилади і матеріали

1. Металографічний мікроскоп ММР - 4.
2. Комплект мікрошліфів дюралюмінію марки Д1, силуміну.
3. Наждачний папір.
4. Травник ( $0,5 \text{ см}^3$  плавикової кислоти та  $99,5 \text{ см}^3$  води).
5. Спирт.
6. Вата.

### Порядок виконання роботи

1. Замалювати діаграми стану систем Al – Cu, Al – Si. Описати фазові перетворення у сплавах, що мають практичне застосування.
2. Вказати хімічний склад та області застосування сплаву Д1.
3. Провести мікроструктурний аналіз дюралюмінію Д1 у відпаленому стані, після гартування і штучного старіння.
4. Замалювати мікроструктуру дюралюмінію до і після термічної обробки, вказати за даними літератури їх основні механічні властивості.
5. Провести мікроструктурний аналіз силуміну до і після модифікування.
6. Замалювати мікроструктуру силуміну до і після модифікування, вказати за даними літератури їх основні механічні властивості.
7. Прибрати робоче місце.
8. Заповнити протокол звіту.

### **Контрольні запитання**

1. Властивості і область застосування алюмінію
2. Класифікація сплавів на основі алюмінію.
3. Методи захисту алюмінієвих сплавів від корозії.
4. Характеристика деформівних алюмінієвих сплавів, що не зміцнюються ТО.
5. Характеристика деформівних сплавів алюмінію, що зміцнюються ТО.
6. ТО дуралюмініу.
7. В чому суть природного та штучного старіння дуралюмініу?
8. Характеристика силумінів.
9. В чому суть модифікування силумінів?
10. Спечені алюмінієві порошки і сплави.



## МІКРОСТРУКТУРА І ВЛАСТИВОСТІ МІДІ ТА СПЛАВІВ НА ЇЇ ОСНОВІ

### Мета роботи

Дослідження мікроструктури і властивостей міді та сплавів на її основі (латуней та бронз), встановлення взаємозв'язку між мікроструктурами сплавів та відповідними діаграмами фазового стану.

### Короткі теоретичні відомості

Мідь відзначається відносно високою температурою плавлення ( $1083\text{ }^{\circ}\text{C}$ ) й високою густиною ( $8,93 \times 10^3\text{ кг/м}^3$ ). Високі електро- і теплопровідність, пластичність і корозійна стійкість міді є основними властивостями, завдяки яким вона знайшла широке застосування в електротехнічній, машинобудівній та приладобудівній промисловості.

Мідь у відпаленому стані має низьку міцність ( $\sigma_b = 250\text{ МПа}$ ) і високу пластичність ( $\delta = 45\%$ ). Шляхом легування ( $0,9\% \text{ Cd}$ ) і наступною холодною пластичною деформацією можна значно зміцнити мідь  $\sigma_b = 700\text{ МПа}$ , відносне видовження при цьому знижується до  $4\%$ , а електропровідність – на  $10\%$ .

Мікроструктура деформованої та відпаленої міді зерниста, з наявністю двійників. В недостатньо розкисленій при виплавці міді зберігаються включення закису міді  $\text{Cu}_2\text{O}$ .

Внаслідок невисокої міцності чиста мідь як конструкційний матеріал не знаходить широкого використання. Підвищення механічних та технологічних характеристик досягають сплавленням міді з іншими металами – цинком, оловом, алюмінієм, берилієм та ін.

Сплави міді поділяють на *латуні* (сплави міді з цинком), *бронзи* (сплави міді з усіма іншими легуючими елементами) та *спеціальні сплави* (мельхіори, нейзильбери та ін.).

### *Мікроструктура і властивості латуней.*

Діаграму стану системи мідь-цинк, що описує структури латуней, та залежність її механічних властивостей від вмісту цинку показано на рис. 14.1.

За *хімічним* складом латуні поділяють на прості ( $\text{Cu} - \text{Zn}$ ) та складні (леговані), що додатково містять легуючі елементи.

За *структурою* їх поділяють на дві групи:

- латуні з умістом до  $39\% \text{ Zn}$  є однофазними і мають структуру  $\alpha$  твердого розчину, під мікроскопом зерна цього твердого розчину містять значну кількість двійників аналогічно до інших металів та сплавів, що мають гранецентровану кубічну ґратку;

- сплави, що містять понад  $39\% \text{ Zn}$ , мають двофазну структуру  $\alpha + \beta'$ . Фаза  $\beta'$  має більший уміст цинку і після травлення набуває темнішого забарвлення, ніж  $\alpha$ -фаза.

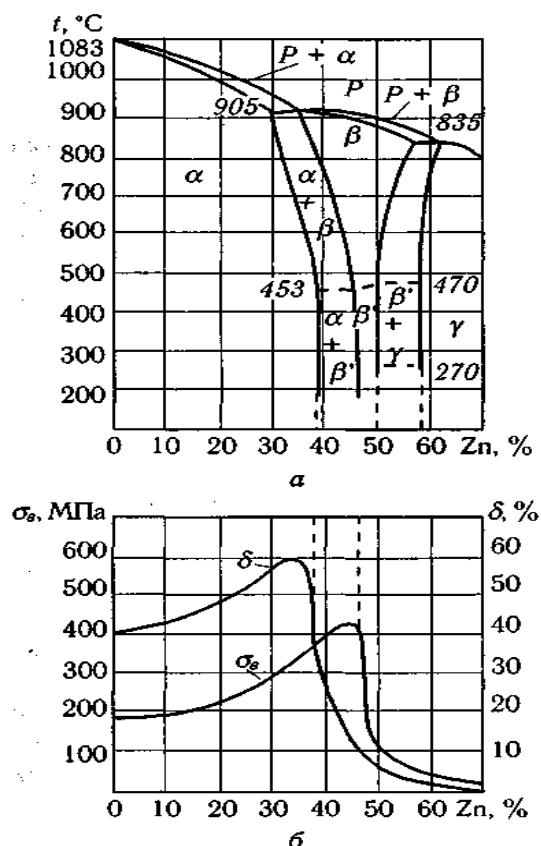


Рис. 14.1. Діаграма стану системи Cu – Zn (а) і залежність механічних властивостей литої латуні від вмісту Zn (б).

При підвищенні вмісту цинку в  $\alpha$ -латуні до 39 % зростають її міцність і пластичність. А при підвищенні вмісту цинку від 39 до 45 % міцність продовжує зростати, а пластичність зменшується, особливо з появою  $\beta'$ - фази.

Внаслідок малої відстані між лініями ліквідус і солідус на діаграмі Cu-Zn, дендритна ліквіація у латуней проявляється слабо, але ці сплави схильні до утворення концентрованих усадочних раковин. Тому латуні використовують, в основному, як деформівні, а не ливарні сплави.

Мікроструктури литої, деформованої та відпаленої  $\alpha$ -латуні зображена на рис. 11.2. Внаслідок різної орієнтації зерен (анізотропії) вони протравлюються з різною інтенсивністю і тому набувають різного забарвлення.

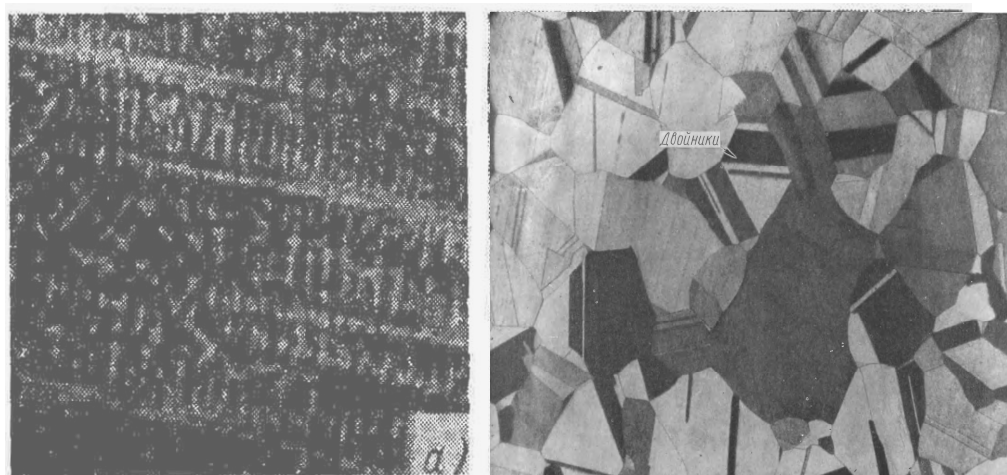


Рис. 14.2. Мікроструктура  $\alpha$  - латуні: а) литої; б) деформівної x 250.

На рис. 14.3 зображено мікроструктуру литої  $\alpha + \beta'$ -латуні з умістом цинку 40%.

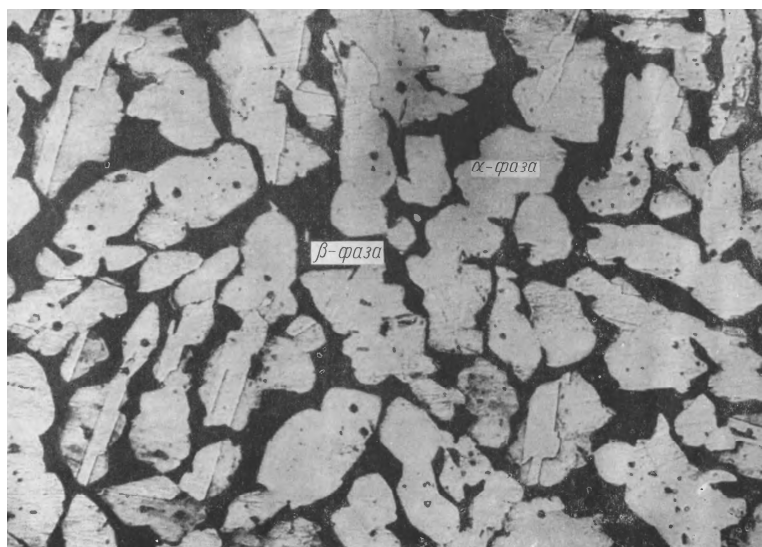


Рис. 14.3. Мікроструктура литої  $\alpha + \beta'$  - латуні, х 250.

Окрім простих латуней, тобто сплавів міді з цинком, у техніці широко використовують спеціальні леговані латуні з більш високими механічними та експлуатаційними властивостями.

Латуні згідно ГОСТ 15527–70 і ГОСТ 17711-93 маркують літерою Л і цифрою, що відповідає середньому вмісту міді. Наприклад, Л80 — латунь, що містить 80 % Cu і 20 % Zn. У марках деформівних латуней складнішого складу після літери Л вказують скорочену назву легуючих елементів (О — олово, С — свинець, З — залізо, Мц — марганець, К — кремній, А — алюміній і т. д.), а після цього — цифри, що вказують на вміст Cu та інших компонентів. Так, хімічний склад латуні ЛМцС58-2-2 наступний: 58 % Cu, 2 % Mn і 2 % Pb (решта Zn).

### ***Мікроструктура і властивості бронз***

**Бронзами** називають сплави міді з оловом та іншими елементами (алюмінієм, кремнієм, берилієм).

Практичне застосування в машино- та приладобудуванні мають сплави міді з оловом, що містять до 12 % олова. Тому при дослідженні структури олов'янистих бронз користуються не всією діаграмою Cu-Sn (рис. 14.4), а лише її лівою частиною.

Особливістю олов'янистих бронз є їх значна схильність до ліквідації (велика відстань між лініями ліквідус та солідус) і сповільненість процесів дифузії.

Фаза  $\alpha$  є твердим розчином, утвореним на базі міді, фаза  $\beta$  — утворена на основі сполуки  $\text{Cu}_5\text{Sn}$ , а фаза  $\delta$  — на основі електронної сполуки  $\text{Cu}_{31}\text{Sn}_8$ , яка відрізняється складною кристалічною решіткою в якій відношення числа валентних електронів до числа атомів дорівнює 21/13. При 350 °C  $\delta$  — фаза зазнає евтектоїдного перетворення  $\delta \rightarrow \alpha + \varepsilon$ , де  $\varepsilon$  є фазою, що утворюється на основі  $\text{Cu}_3\text{Sn}$  при електронній концентрації 7/4.

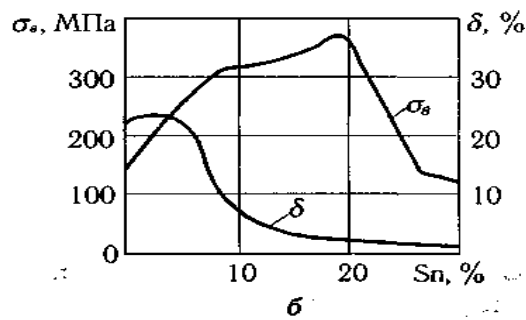
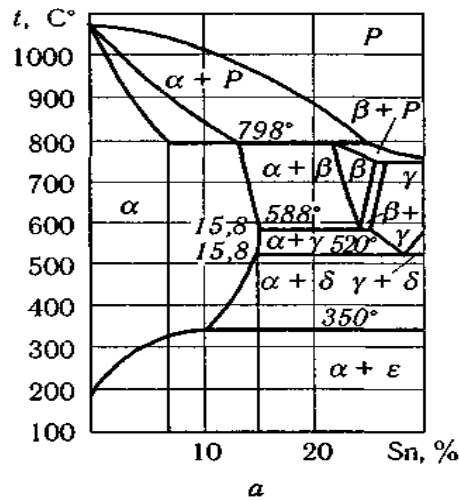


Рис. 14.4. Діаграма стану Cu – Sn (а) і залежність механічних властивостей бронз від вмісту Sn (б).

Твердий розчин  $\alpha$  має вигляд дендритів із значною хімічною неоднорідністю (дендритна ліквіація). Якщо литий сплав з дендритною структурою відпалити, то утворюються однорідні зерна  $\alpha$  твердого розчину (рис. 11.5).

Олов'яниста лита бронза використовується в промисловості як антифрикційний матеріал.

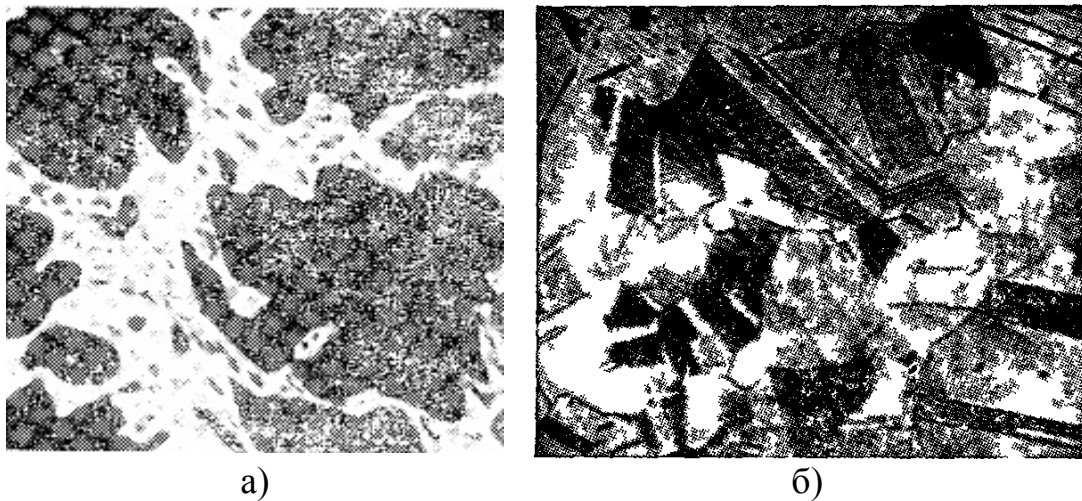


Рис. 14.5. Мікроструктура олов'янистої бронзи з 6 % олова: а) після литва, б) відпаленої х 200

На рис. 14.5 а зображено структуру литої  $\alpha$ -бронзи із умістом 6% олова. Її структура містить дендрити твердого розчину  $\alpha$ . Осі дендритів (темні ділянки на фото) збагачені міддю, оскільки вона, як більш тугоплавка, кристалізувалась першою, міжосеві простори (світлі ділянки) збагачені оловом, вони кристалізувались останніми. Така неоднорідна структура забезпечує невисокий коефіцієнт тертя. Бронза є антифрикційним матеріалом.

На рис. 14.5 б зображено структуру тієї ж бронзи після кування та відпалу при температурі 720°C. Її структура складається з однорідних за хімічним складом зерен твердого розчину  $\alpha$  і кристалів-двійників. Така структура не забезпечує антифрикційних властивостей.

Двохфазна структура олов'янистої бронзи відрізняється від однофазної тим, що вона містить евтектоїд ( $\alpha + \delta$ ), а дендритність твердого розчину  $\alpha$  зберігається.

Вона складається із дендритів твердого розчину  $\alpha$  і евтектоїду ( $\alpha + \delta$ ), який розташований у вигляді звивистих включень у міждендритних прошарках. Евтектоїд при травленні шліфа 8%-ним аміачним розчином  $\text{CuCl}_2$  виявляється нечітко, проте чітко проявляється дендритність твердого розчину  $\alpha$ .

При травленні іншим реактивом – 3%-ним розчином  $\text{FeCl}_3$  в 10%-ній  $\text{HCl}$ , евтектоїд ( $\alpha + \delta$ ) виявляється досить чітко у вигляді сіро-голубих кристалів  $\text{Cu}_{31}\text{Sn}_8$ , всередині яких залягають темні включення  $\alpha$  розчину.

Найпоширенішими марками олов'янистих бронз є бронзи з умістом олова 5 і 10 %, які часто замінюють дешевшими алюмінієвими бронзами (з 5 %Al), що мають вищі механічні властивості.

### Алюмінієві бронзи.

Сплави міді з алюмінієм називають алюмінієвими бронзами. Ліва, практична частина діаграми фазового стану Cu - Al зображена на рис. 14.6.

Практичне застосування мають сплави міді з алюмінієм, що містять 10 – 11 % Al і мають структуру  $\alpha$  або  $\alpha + \gamma'$ .

Сплави, що відповідають за складом області  $\alpha$  – однофазні, термічно не зміцнюювані, досить пластичні, їх структура складається з однорідних зерен твердого розчину  $\alpha$ .

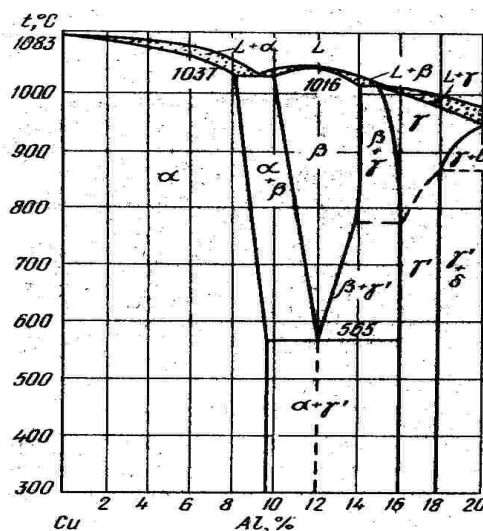


Рис.14.6. Діаграма фазового стану Cu – Al

Сплави, що відповідають за складом області  $\alpha + \gamma'$  – двофазні сплави, термічно зміцнювані, менш пластичні, ніж сплави області  $\alpha$ , а в структурі містять евтектоїд  $\alpha + \gamma'$ . Внаслідок підвищеної крихкості фази  $\gamma'$  використовуються тільки доевтектоїдні двофазні алюмінієві бронзи, тобто з умістом Al менше 11,8 %.

Алюмінієві бронзи використовуються як в деформованому стані, так і литому. На рис. 14.7 зображено структуру литої алюмінієвої бронзи з 10 % Al. Структура складається із зерен твердого розчину  $\alpha$  (світлий фон) та евтектоїду  $\alpha + \gamma'$  (темний фон). При великих збільшеннях структура евтектоїду нагадує структуру перліту, тобто являє собою суміш  $\alpha + \gamma'$ -фаз.

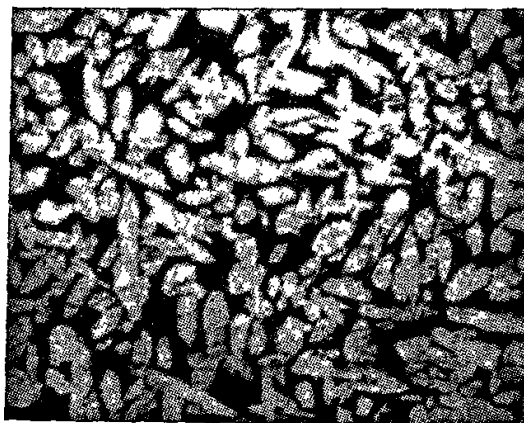


Рис. 14.7. Мікроструктура литої алюмінієвої бронзи з 10 % алюмінію  $\times 100$

Наявність евтектоїдного перетворення дозволяє піддавати двофазну алюмінієву бронзу термічній обробці, зокрема, гартуванню і відпуску. При нагріванні доевтектоїдної бронзи до області  $\beta$ -фази з наступним гартуванням у воді утворюється мартенситоподібна голкова структура.

Бронзи згідно ГОСТ 5017–74 маркують літерами Бр, після яких, як і в латуней, вказують інші компоненти (крім міді), а в кінці — цифрами вміст компонентів у відсотках. Скорочені назви легуючих елементів вказують аналогічно до латуней: О — олово, А — алюміній, Ф — фосфор, Т — титан, Ц — цинк і т. д. Наприклад, марка БрОЦ4-3 означає, що в бронзі є в середньому 4 % Sn, 3 % Zn, а решта — Cu.

### Обладнання, прилади і матеріали

1. Шліфувально-полірувальна машина.
2. Мікроскоп ММР-4.
3. Шліфи міді, латуні й бронзи.
4. Травники.
5. Спирт.
6. Промокальний папір
7. Вата.
8. Піпетка.
9. Фетр.

### **Порядок проведення роботи**

1. Замалювати діаграми фазового стану Cu–Zn, Cu–Sn і вказати на них положення досліджуваних сплавів. Описати фазові перетворення у сплавах, що мають практичне застосування
2. Провести мікроструктурний аналіз деформованої і відпаленої міді.
3. Замалювати мікроструктуру міді, вказати за даними літератури її основні механічні властивості.
4. Провести мікроструктурний аналіз латуні і бронзи.
5. Замалювати мікроструктуру латуні і бронзи, вказати за даними літератури їх основні механічні властивості.
6. Прибрати робоче місце.
7. Заповнити протокол звіту.

### **Контрольні запитання**

1. Фізичні та механічні властивості міді.
2. Класифікація сплавів на основі міді.
3. Латуні, хімічний склад, мікроструктура (з використанням діаграми стану Cu-Zn).
4. Прості та складні латуні, їх маркування.
5. Олов'яні бронзи, їх хімічний склад, мікроструктура (пояснити з використанням діаграми Cu – Sn), області застосування.
6. Алюмінієві бронзи, особливості мікроструктури (пояснити з використанням діаграми Cu – Al), області застосування.

**Лабораторна робота № 1**  
**Макроскопічний аналіз сталевих виробів**

**Мета роботи:** \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

**Прилади і матеріали:** \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

**ПРОТОКОЛ № 1 (ЗРАЗОК № 1)**

Назва зразка- \_\_\_\_\_

Матеріал- \_\_\_\_\_

Опис макроструктури та виявлених  
дефектів: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Спосіб виготовлення заготовки

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

малюнок

**ПРОТОКОЛ № 2 (ЗРАЗОК № 2 метод Баумана)**

Назва зразка- \_\_\_\_\_

Матеріал- \_\_\_\_\_

Опис макроструктури та виявлених  
домішок: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

малюнок

**Висновок:** \_\_\_\_\_

(зробити висновок про наявність ліквідації сірки)

\_\_\_\_\_



ПРОТОКОЛ № 3 (ЗРАЗОК № 3)

Назва зразка- \_\_\_\_\_

Матеріал- \_\_\_\_\_

Опис злому за характерними ознаками:

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Механізм руйнування: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

малюнок

ПРОТОКОЛ № 4 (ЗРАЗОК № 4)

Назва зразка- \_\_\_\_\_

Матеріал- \_\_\_\_\_

Опис злому за характерними  
ознаками: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Механізм руйнування: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

малюнок

Висновки:

(проаналізувати макроструктури різних металів і сплавів, причини, що привели до руйнування )

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Роботу виконав:

Роботу перевірів:

“ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р.

“ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р.

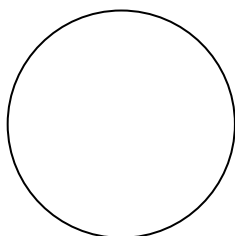
**Лабораторна робота № 2**  
**Вивчення процесу первинної кристалізації**

**Мета роботи:** \_\_\_\_\_

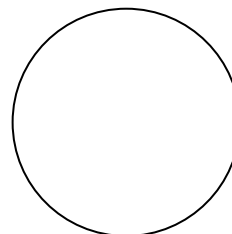
**Прилади і матеріали:** \_\_\_\_\_

**ПРОТОКОЛ №1**

Назва солі \_\_\_\_\_



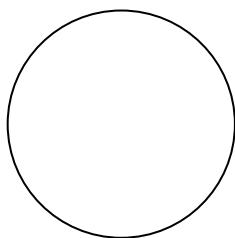
Кристалічна будова  
на початку кристалізації  
Висновок: \_\_\_\_\_



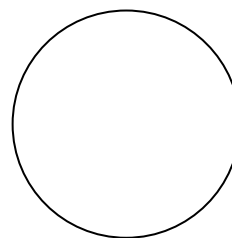
Кристалічна будова  
в кінці кристалізації

**ПРОТОКОЛ №2**

Назва солі \_\_\_\_\_



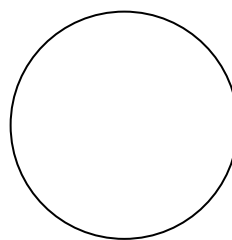
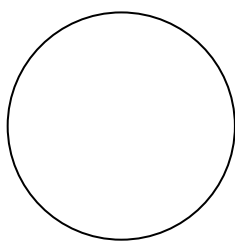
Кристалічна будова  
на початку кристалізації  
Висновок: \_\_\_\_\_



Кристалічна будова  
в кінці кристалізації

# ПРОТОКОЛ №3

Назва солі \_\_\_\_\_



Кристалічна будова  
на початку кристалізації

Кристалічна будова  
в кінці кристалізації

Висновок: \_\_\_\_\_

Висновки: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Роботу виконав:

Роботу перевірів:

“ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р.

“ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р.



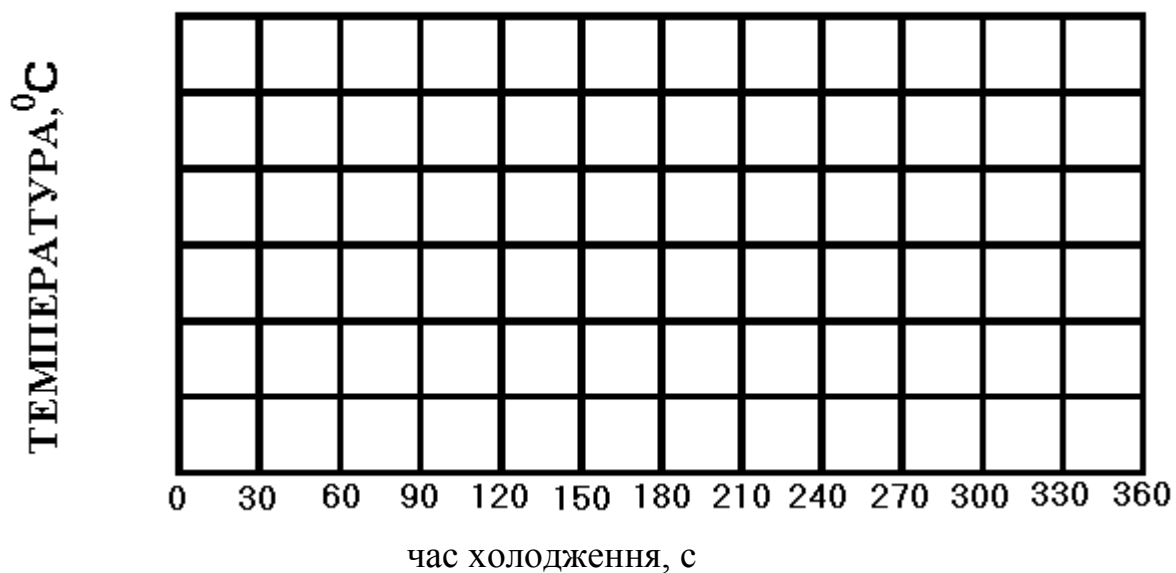
## ПРОТОКОЛ № 2

## Визначення критичних точок свинцю при нагріві та охолодженні сплаву № 2

### Результати термічного аналізу

[illegible][illegible]

## Криві нагрівання та охолодження сплаву № 2



Температура критичних точок, ( $^{\circ}\text{C}$ )

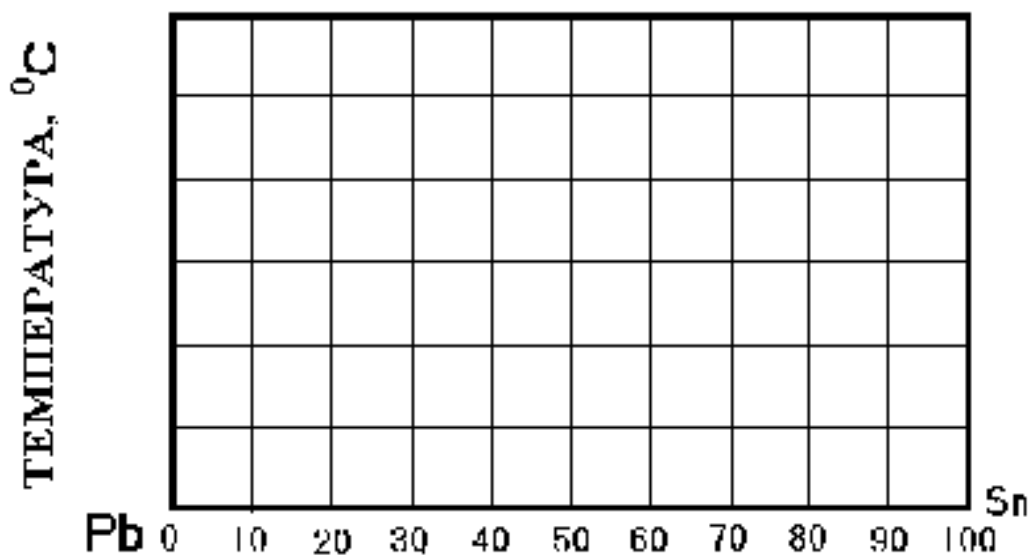
початок кристалізації-кінць кристалізації-

ВМІСТ КОМПОНЕНТІВ у евтектиці, %

СВИНЦЮ-

ОЛОВА-

### Діаграма стану свинець олово



Вміст олова %

#### Висновки:

(Проаналізувати криві охолодження і діаграму стану. В побудованій діаграмі вказати точки, лінії, області, а

також фази і структури, які утворюються в кожній області)

#### Застосування правил фаз і

відрізків:

Роботу виконав:

Роботу перевірів:

“ ” 20 р

“ ” 20 р.

## Лабораторна робота №4

### Пластична деформація і рекристалізація металів

Мета роботи: \_\_\_\_\_

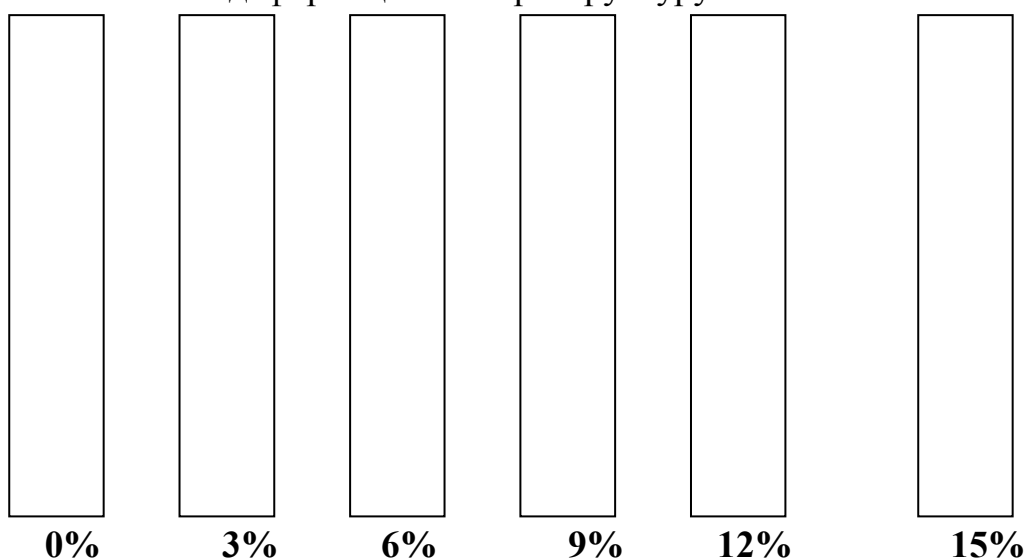
Прилади і матеріали: \_\_\_\_\_

#### ПРОТОКОЛ №1

Матеріал \_\_\_\_\_

Травник \_\_\_\_\_

Вплив пластичної деформації на мікроструктуру



Висновок: \_\_\_\_\_

#### ПРОТОКОЛ №2

Визначення температури рекристалізації металів

Метал	Чистота металу	Коефіцієнт чистоти металу	$T_{плq}, ^\circ C$	$T_{плq}, K$	$T_{рекр}, K$	$T_{рекр}, ^\circ C$
Fe	Технічно чистий		1539			
Al	-//-		658			
Cu	-//-		1083			
Zn	-//-		419			
Sn	Дуже чистий		232			
Ti	-//-		1672			
W	-//-		3410			
W	Технічно чистий		3410			

**Висновки:**

---

---

---

---

---

---

Роботу виконав:

Роботу перевірів:

“ ” 20 p

“ ” 20 p.



## Лабораторна робота № 5

### Визначення твердості металів та сплавів методом Брінелля

Мета роботи: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Прилади і матеріали: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

#### ПРОТОКОЛ № 1

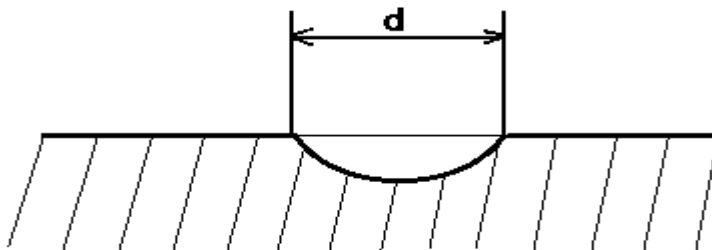
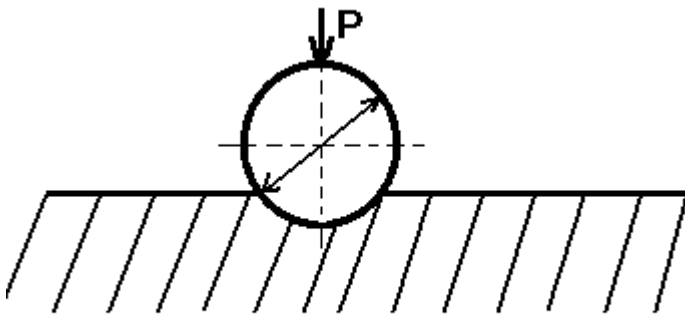


Схема визначення  
твердості за способом  
Брінелля

P- \_\_\_\_\_

D- \_\_\_\_\_

d- \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Схема приладу для вимірювання  
твердості втисканням сталевोї  
кульки (ТШ-2)

1. \_\_\_\_\_ 2. \_\_\_\_\_

3. \_\_\_\_\_ 4. \_\_\_\_\_

5. \_\_\_\_\_ 6. \_\_\_\_\_

7. \_\_\_\_\_ 8. \_\_\_\_\_

9. \_\_\_\_\_ 10. \_\_\_\_\_

#### ПРОТОКОЛ № 2

Формула для визначення числа твердості

HB=

де: P, МН- \_\_\_\_\_

F, М<sup>2</sup> - \_\_\_\_\_

D, м - \_\_\_\_\_

d, м- \_\_\_\_\_

Таблиця експериментальних даних по вимірюванню твердості

№№ пп	Матеріал (марка)	Товщина випробовуваного матеріалу (мм)	Діаметр кульки, (мм)	Навантаження на індентор P, МН (кгс)	Співвідношення між P і D	Витримка під навантаженням, с	Діаметр відбитку (мм)	Число твердості	
								HB, МПа $\frac{\text{кг}}{\text{мм}^2}$	HRC
1.									
2.									
3.									
4.									

Висновки:

(проаналізувати твердість різних матеріалів, пояснити, чим вона зумовлена, як вибирається навантаження на індентор, вказати

діаметр кульки і час витримки під навантаженням)

Роботу виконав:

Роботу перевірів:

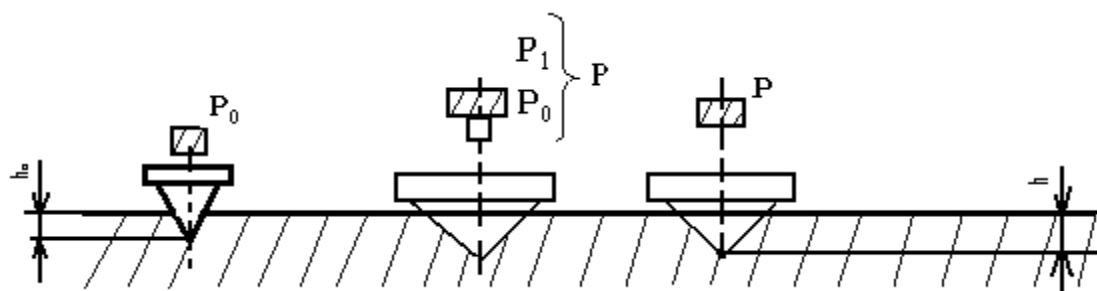
“ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р. “ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р.

# **Лабораторна робота № 6** **Визначення твердості металів та сплавів методом Роквелла**

**Мета роботи:** \_\_\_\_\_

**Прилади і матеріали:** \_\_\_\_\_

## **ПРОТОКОЛ № 1** **Схема визначення твердості за Роквеллом**



P-

P<sub>1</sub> \_\_\_\_\_

P<sub>0</sub> \_\_\_\_\_

H \_\_\_\_\_

h<sub>0</sub> \_\_\_\_\_

e= \_\_\_\_\_

**Схема приладу Роквелла (ТК-2) для вимірювання твердості:**

- |          |           |
|----------|-----------|
| 1. _____ | 2. _____  |
| 3. _____ | 4. _____  |
| 5. _____ | 6. _____  |
| 7. _____ | 8. _____  |
| 9. _____ | 10. _____ |

## ПРОТОКОЛ №2

Таблиця експериментальних даних по визначенню твердості

№№ пп	Матеріал (марка ДСТ)	Вид термічної обробки	Число твердості		
			HRC	HRA	HRB
1.					
2.					
3.					

Висновки: \_\_\_\_\_  
(проаналізувати твердість сталі після термічної обробки, вказати, від чого вона залежить і як

вибирається навантаження та шкали вимірювання твердості) \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Роботу виконав:

Роботу перевірів:

“        ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р

“        ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р.

## Лабораторна робота №7

### Вивчення структури металів методом мікроскопічного аналізу

#### Мета роботи:

---

---

---

---

#### Прилади і матеріали:

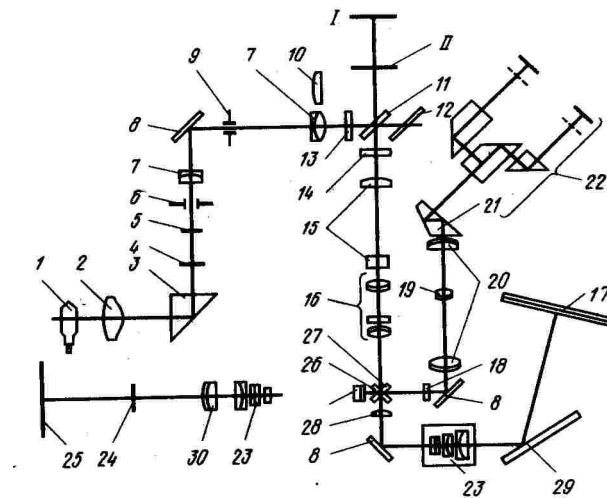
---

---

---

### ПРОТОКОЛ № 1

#### Будова металографічного мікроскопу МИМ-7



1. \_\_\_\_\_
2. \_\_\_\_\_
- 3,14,16 \_\_\_\_\_
- 4,6,8 \_\_\_\_\_
5. \_\_\_\_\_
7. \_\_\_\_\_
9. \_\_\_\_\_
10. \_\_\_\_\_
11. \_\_\_\_\_
12. \_\_\_\_\_
13. \_\_\_\_\_
15. \_\_\_\_\_

17. \_\_\_\_\_
18. \_\_\_\_\_
19. \_\_\_\_\_
20. \_\_\_\_\_
21. \_\_\_\_\_
22. \_\_\_\_\_
23. \_\_\_\_\_
24. \_\_\_\_\_
25. \_\_\_\_\_

Оптична схема мікроскопу МИМ-7

---

---

---

Методика приготування мікро шліфів:

---

---

---

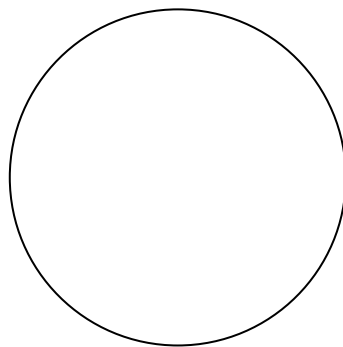
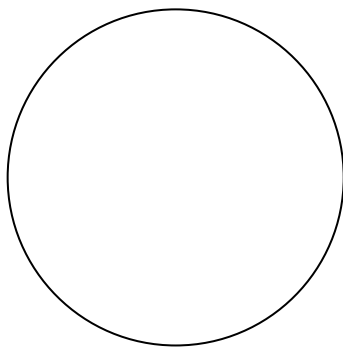
---

## ПРОТОКОЛ № 2

### Мікроструктура сталі

Марка сталі, ДСТ \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю % \_\_\_\_\_



Збільшення-  
Лита

Збільшення-  
Катана

Висновки: \_\_\_\_\_  
(проаналізувати різні структури і механічні властивості сталі в залежності від попередньої обробки)

---

---

---

Роботу виконав:

Роботу перевірів:

\_\_\_\_\_ "\_\_\_\_\_" \_\_\_\_\_ 20\_\_ р. "\_\_\_\_\_" \_\_\_\_\_ 20\_\_ р.

**Лабораторна робота № 8.**  
**Мікроструктура вуглецевих сталей у відпаленому стані**

**Мета**

**роботи:** \_\_\_\_\_

**Прилади і матеріали:** \_\_\_\_\_

**ПРОТОКОЛ № 1 (ЗРАЗОК № 1)**

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Структурні складові: \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури: \_\_\_\_\_

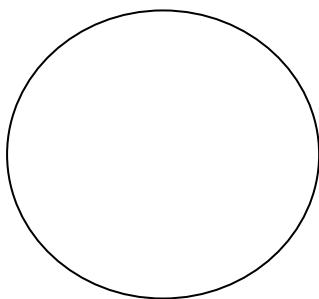
Механічні властивості (за даними літератури):

Границя міцності,  $\sigma_b$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури:



Критичні точки сталі, (°C)

$A_1$ = \_\_\_\_\_

$A_3$ = \_\_\_\_\_

Збільшення-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

**ПРОТОКОЛ № 2 (ЗРАЗОК № 2)**

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Структурні складові: \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури: \_\_\_\_\_

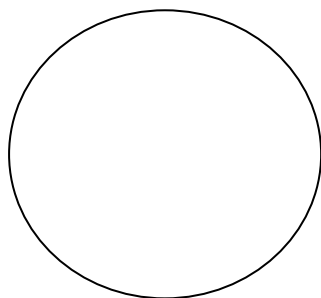
Механічні властивості (за даними літератури):

Границя міцності,  $\sigma_b$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури:



Критичні точки сталі, ( $^{\circ}\text{C}$ )

$A_1 =$  \_\_\_\_\_

$A_3 =$  \_\_\_\_\_

Збільшення-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

### ПРОТОКОЛ № 5

Діаграма стану залізо-цементит



Точки    A-    \_\_\_\_\_  
          N-    \_\_\_\_\_  
          G-    \_\_\_\_\_



D- \_\_\_\_\_  
E- \_\_\_\_\_  
P- \_\_\_\_\_  
S- \_\_\_\_\_  
B- \_\_\_\_\_  
H- \_\_\_\_\_  
I- \_\_\_\_\_  
Q- \_\_\_\_\_

Лінії: ABCD- \_\_\_\_\_  
AHIECF- \_\_\_\_\_  
HIB- \_\_\_\_\_  
GP- \_\_\_\_\_  
ES- \_\_\_\_\_  
ECF- \_\_\_\_\_ PSK- \_\_\_\_\_  
PQ- \_\_\_\_\_

Області: NIESG- \_\_\_\_\_  
GPQO- \_\_\_\_\_  
AHNA- \_\_\_\_\_

Структурні складові (дати визначення):

Ферит- \_\_\_\_\_

Аустеніт- \_\_\_\_\_

Цементит- \_\_\_\_\_

Перліт- \_\_\_\_\_

Висновки: \_\_\_\_\_

(проаналізувати різницю в структурі і зміню механічних властивостей сталей в залежності від масової долі

вуглецю і структури.)

Роботу виконав:

Роботу перевірів:

“ \_\_\_\_\_ ” 20\_\_ р “ \_\_\_\_\_ ” 20\_\_ р.

## Лабораторна робота № 9

### Мікроструктура чавунів

Мета роботи: \_\_\_\_\_

Прилади і матеріали: \_\_\_\_\_

#### ПРОТОКОЛ № 1 (ЗРАЗОК №1 і № 2)

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Форма графітових включень- \_\_\_\_\_

Структурні складові металічної основи: \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури чавунів: \_\_\_\_\_

Спосіб отримання- \_\_\_\_\_

Механічні властивості (за даними літератури):

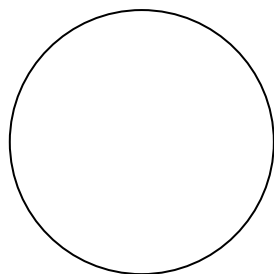
Границя міцності на розтяг,  $\sigma_b$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Границя міцності на згин,  $\sigma_{zg}$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

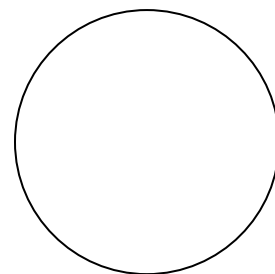
Відносне видовження,  $\sigma$ , % \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури \_\_\_\_\_ чавунів:



Збільшення-  
до травлення



Збільшення-  
після травлення

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

ПРОТОКОЛ № 2 (ЗРАЗКИ № 3 і № 4)

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Форма графітових включень- \_\_\_\_\_

Структурні складові металічної основи: \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури чавунів: \_\_\_\_\_

Спосіб отримання- \_\_\_\_\_

Механічні властивості (за даними літератури):

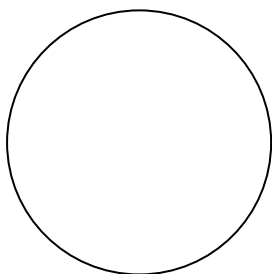
Границя міцності на розтяг,  $\sigma_b$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Границя міцності на згин,  $\sigma_{zg}$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

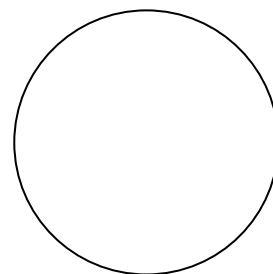
Відносне видовження,  $\sigma$ , % \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури \_\_\_\_\_ чавунів:



Збільшення-  
до травлення



Збільшення-  
після травлення

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

ПРОТОКОЛ № 3 (ЗРАЗКИ № 5 і № 6)

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Форма графітових включень- \_\_\_\_\_

Структурні складові металічної основи: \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури чавунів: \_\_\_\_\_

Спосіб отримання- \_\_\_\_\_

Механічні властивості (за даними літератури):

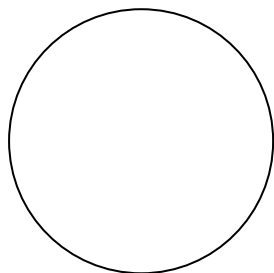
Границя міцності на розтяг,  $\sigma_b$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Границя міцності на згин,  $\sigma_{zg}$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Відносне видовження,  $\sigma$ , % \_\_\_\_\_

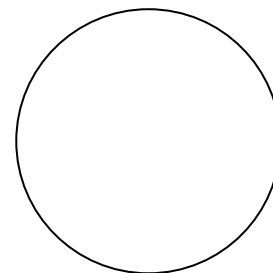
Твердість, НВ, \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури \_\_\_\_\_ чавунів:



Збільшення-  
до травлення

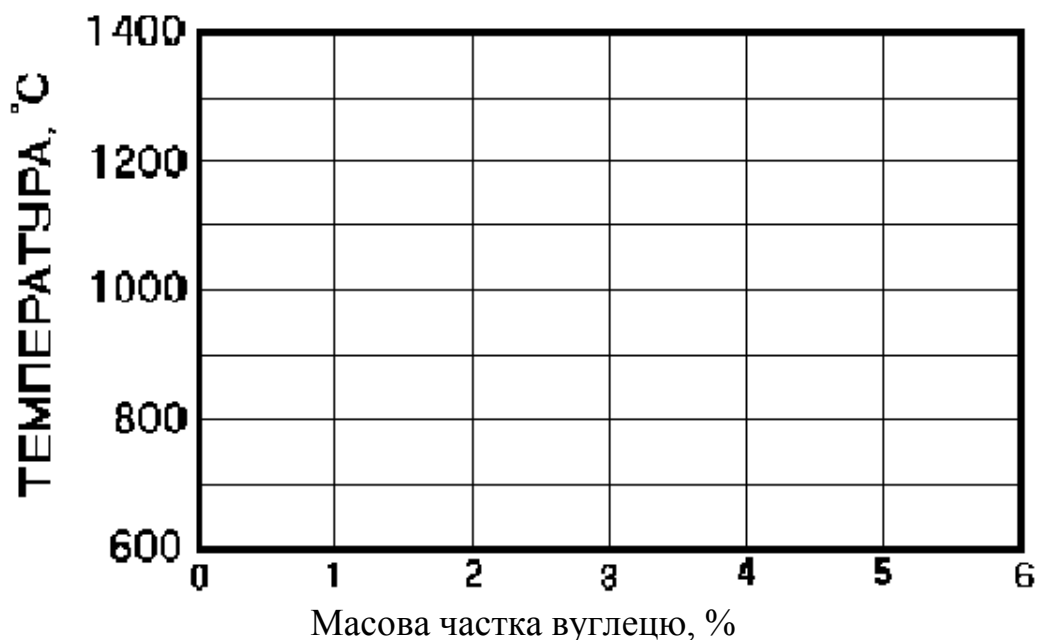
Приклади застосування: \_\_\_\_\_



Збільшення-  
після травлення

#### ПРОТОКОЛ № 4

Діаграма стану сплавів залізо-графіт

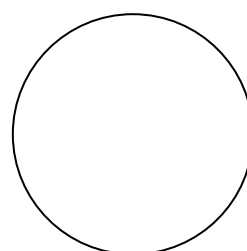
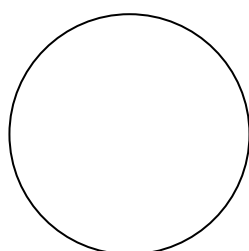
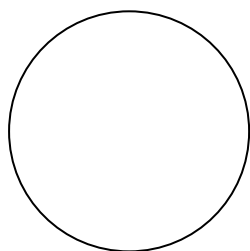


Висновки: \_\_\_\_\_  
(проаналізувати різницю між структурою і зміною механічних властивостей сірих чавунів в залежності від

форми

графітових включень і виду металічної основи )

ПРОТОКОЛ № 5  
Мікроструктури білих чавунів



Збільшення-                      Збільшення-                      Збільшення-  
доевтектичний \_\_\_\_\_ ; евтектичний \_\_\_\_\_ ; заевтектичний \_\_\_\_\_ ;  
Спосіб отримання: \_\_\_\_\_

Структурні складові білих чавунів:

доевтектичного \_\_\_\_\_

евтектичного \_\_\_\_\_

заевтектичного \_\_\_\_\_

Приклади застосування білих чавунів:

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Роботу виконав:

Роботу перевірів:

“ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р

“ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р.

## Лабораторна робота № 10

### Термічна обробка

Мета роботи: \_\_\_\_\_

Прилади і матеріали: \_\_\_\_\_

#### ПРОТОКОЛ № 1

#### Відпал і нормалізація сталі

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Критичні точки сталі, (°C) \_\_\_\_\_

Температура нагрівання- \_\_\_\_\_;

Час, хв нагрівання \_\_\_\_\_ витримки- \_\_\_\_\_

Охолоджуюче середовище: при відпалі \_\_\_\_\_

при нормалізації \_\_\_\_\_

Швидкість охолодження, град/с:

при відпалі \_\_\_\_\_; при нормалізації \_\_\_\_\_

Твердість, НВ:

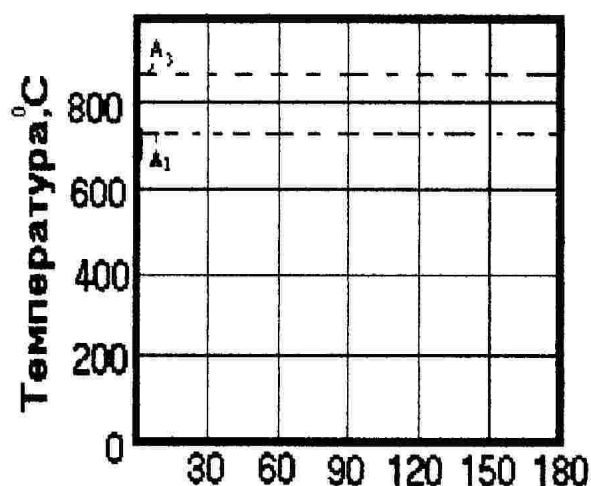
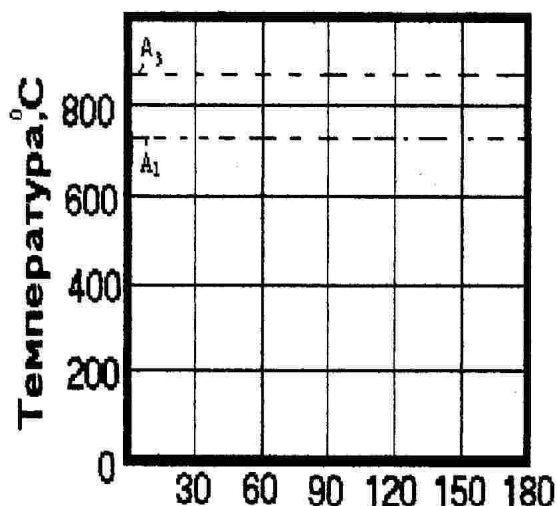
після відпалу \_\_\_\_\_; після нормалізації \_\_\_\_\_

прогнозована структура: після відпалу \_\_\_\_\_

після нормалізації \_\_\_\_\_

Тепловий режим відпалу сталі

Тепловий режим нормалізації сталі



## ПРОТОКОЛ № 2

### Гартування сталі

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_  
 Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_  
 Критичні точки сталі, (°C) \_\_\_\_\_  
 Температура нагріву- \_\_\_\_\_  
 Час, хв., нагрівання \_\_\_\_\_; витримки- \_\_\_\_\_  
 Гартувальне середовище \_\_\_\_\_  
 Швидкість охолодження, град/с;  
 у маслі \_\_\_\_\_; у воді \_\_\_\_\_

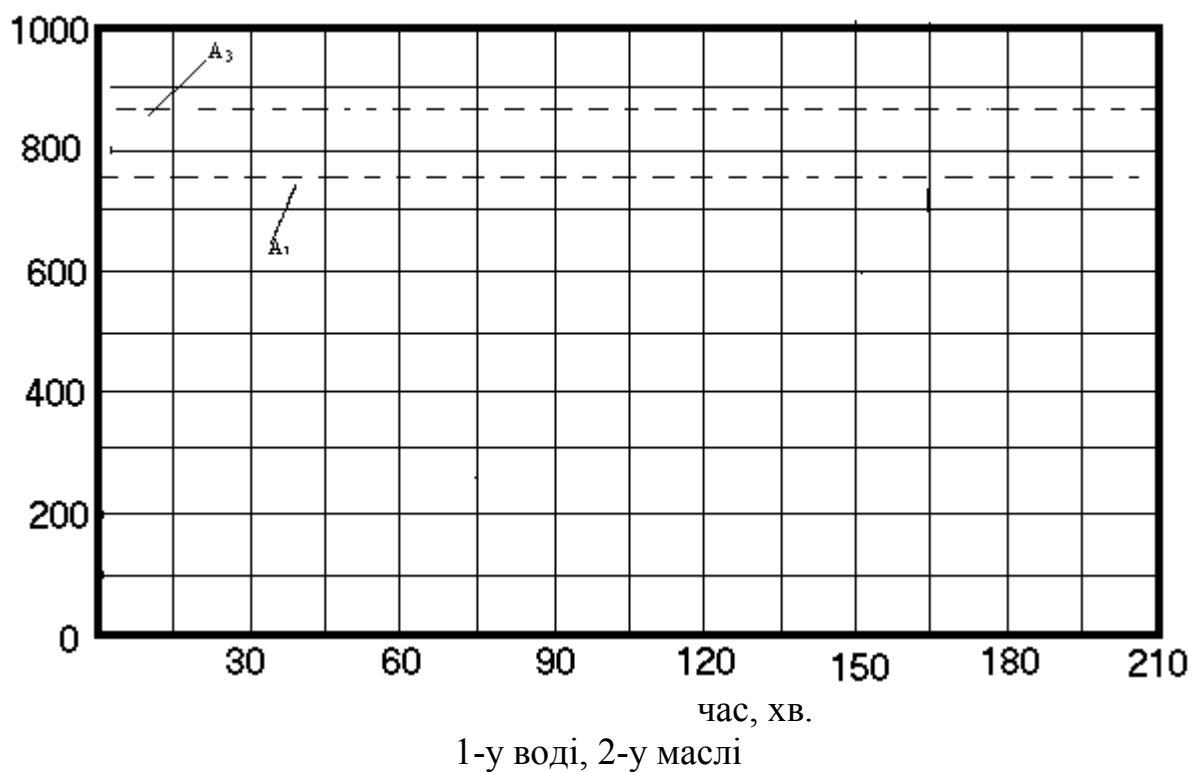
Твердість, HRC:

після гартування у маслі \_\_\_\_\_  
 після гартування у воді \_\_\_\_\_

Прогнозована структура:

після гартування у маслі \_\_\_\_\_  
 після гартування у воді \_\_\_\_\_

### Тепловий режим гартування сталі



ПРОТОКОЛ № 3  
Результати термічної обробки сталі \_\_\_\_\_

Вид термічної обробки	Режим ТО		Швидкість охолодження, - °C/C	Твердість		Прогнозована структура
	T, °C	t, хв		HB, кгс/мм <sup>2</sup>	HRC	
Відпал						
Нормалізація						
Гартування у воді						
Гартування у маслі						

Залежність твердості сталі від швидкості охолодження



характеристика мікроструктури: після відпалу \_\_\_\_\_

після нормалізації \_\_\_\_\_

після загартування у воді \_\_\_\_\_

після загартування у маслі \_\_\_\_\_

Висновки: \_\_\_\_\_

(проаналізувати вплив швидкості охолодження на утворення структур і твердість сталі)

---



---



---

Роботу виконав:

Роботу перевірів:

“ \_\_\_\_\_ ” 20\_\_ р.      “ \_\_\_\_\_ ” 20\_\_ р.



**Лабораторна робота № 11**  
**Структура і властивості легованих сталей**

**Мета роботи:** \_\_\_\_\_

**Прилади і матеріали:** \_\_\_\_\_

**ПРОТОКОЛ № 1 (ЗРАЗОК №1)**

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Вид термічної обробки \_\_\_\_\_

Температура нагрівання, ( $^{\circ}\text{C}$ ) \_\_\_\_\_

Охолоджуюче середовище: \_\_\_\_\_

Швидкість охолодження,  $^{\circ}\text{C}/\text{с}$ : \_\_\_\_\_

Структурні складові \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури \_\_\_\_\_

Механічні властивості (за даними літератури);

Границя міцності,  $\sigma_{\text{в}}$ , МПа ( $\text{кгс}/\text{мм}^2$ ) \_\_\_\_\_

Границя текучості,  $\sigma_{0,2}$ , МПа ( $\text{кгс}/\text{мм}^2$ ) \_\_\_\_\_

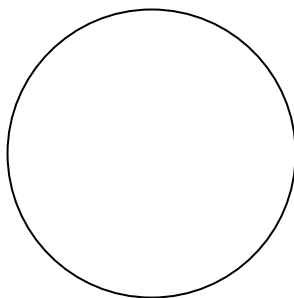
Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Відносне звуження,  $\psi$ , % \_\_\_\_\_

Ударна в'язкість, КСУ,  $\text{кДж}/\text{м}^2$  \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури



Збільшення-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

Висновки: \_\_\_\_\_

## ПРОТОКОЛ № 2 (ЗРАЗОК № 2)

Відпал від температури значно вищої  $A_3$

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Вид термічної обробки \_\_\_\_\_

Температура нагрівання, ( $^{\circ}\text{C}$ ) \_\_\_\_\_

Охолоджуюче середовище: \_\_\_\_\_

Швидкість охолодження,  $^{\circ}\text{C}/\text{с}$ : \_\_\_\_\_

Структурні складові \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури \_\_\_\_\_

механічні властивості (за даними літератури);

Границя міцності,  $\sigma_{\text{в}}$ , МПа ( $\text{кгс}/\text{мм}^2$ ) \_\_\_\_\_

Границя текучості,  $\sigma_{0,2}$ , МПа ( $\text{кгс}/\text{мм}^2$ ) \_\_\_\_\_

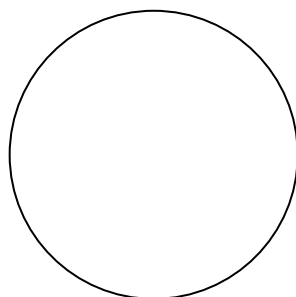
Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Відносне звуження,  $\psi$ , % \_\_\_\_\_

Ударна в'язкість, КСУ,  $\text{кДж}/\text{м}^2$ , \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури:



Збільшення-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

Висновки: \_\_\_\_\_

## ПРОТОКОЛ № 3 (ЗРАЗОК №3)

### Повне гартування

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Вид термічної обробки \_\_\_\_\_

Температура нагрівання, ( $^{\circ}\text{C}$ ) \_\_\_\_\_

Охолоджуюче середовище: \_\_\_\_\_

Швидкість охолодження,  $^{\circ}\text{C}/\text{с}$ : \_\_\_\_\_

Структурні складові \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури \_\_\_\_\_

механічні властивості (за даними літератури);

Границя міцності,  $\sigma_b$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Границя текучості,  $\sigma_{0,2}$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

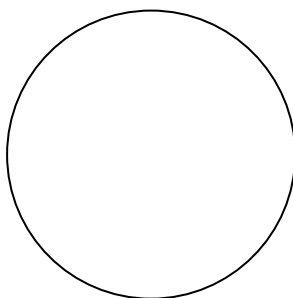
Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Відносне звуження,  $\psi$ , % \_\_\_\_\_

Ударна в'язкість, КСУ, кДж/м<sup>2</sup> \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа(кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури



Збільшення-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

Висновки: \_\_\_\_\_

#### ПРОТОКОЛ № 4 (ЗРАЗОК № 4)

##### Неповне гартування

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Вид термічної обробки \_\_\_\_\_

Температура нагрівання, (°C) \_\_\_\_\_

Охолоджуюче середовище: \_\_\_\_\_

Швидкість охолодження, °C/с: \_\_\_\_\_

Структурні складові \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури \_\_\_\_\_

механічні властивості (за даними літератури);

Границя міцності,  $\sigma_b$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Границя текучості,  $\sigma_{0,2}$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

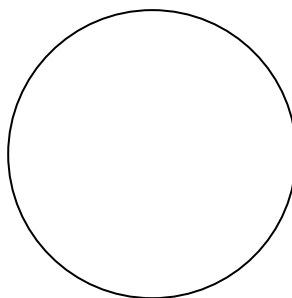
Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Відносне звуження,  $\psi$ , % \_\_\_\_\_

Ударна в'язкість, КСУ, кДж/м<sup>2</sup> \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури:



Збільшення-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Висновки: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

ПРОТОКОЛ № 5 (ЗРАЗОК № 5)

Гартування з низьким відпуском

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Вид термічної обробки \_\_\_\_\_

Температура нагрівання, ( $^{\circ}\text{C}$ ) \_\_\_\_\_

Охолоджуюче середовище: \_\_\_\_\_

Швидкість охолодження,  $^{\circ}\text{C}/\text{с}$ : \_\_\_\_\_

Структурні складові \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури \_\_\_\_\_

Механічні властивості (за даними літератури);

Границя міцності,  $\sigma_{\text{в}}$ , МПа ( $\text{кгс}/\text{мм}^2$ ) \_\_\_\_\_

Границя текучості,  $\sigma_{0,2}$ , МПа ( $\text{кгс}/\text{мм}^2$ ) \_\_\_\_\_

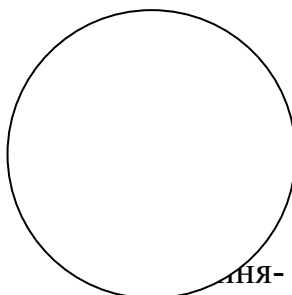
Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Відносне звуження,  $\psi$ , % \_\_\_\_\_

Ударна в'язкість, КСУ,  $\text{кДж}/\text{м}^2$  \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури:



ня-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Висновки: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

### ПРОТОКОЛ № 6 (ЗРАЗОК № 6)

#### Гартування з середнім відпуском

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Вид термічної обробки \_\_\_\_\_

Температура нагрівання, ( $^{\circ}\text{C}$ ) \_\_\_\_\_

Охолоджуюче середовище: \_\_\_\_\_

Швидкість охолодження,  $^{\circ}\text{C}/\text{с}$ : \_\_\_\_\_

Структурні складові \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Механічні властивості (за даними літератури);

Границя міцності,  $\sigma_{\text{в}}$ , МПа ( $\text{кгс}/\text{мм}^2$ ) \_\_\_\_\_

Границя текучості,  $\sigma_{0,2}$ , МПа ( $\text{кгс}/\text{мм}^2$ ) \_\_\_\_\_

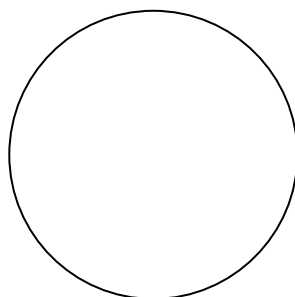
Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Відносне звуження,  $\psi$ , % \_\_\_\_\_

Ударна в'язкість, КСУ,  $\text{кДж}/\text{м}^2$  \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури:



Збільшення-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Висновки: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

ПРОТОКОЛ № 7 (ЗРАЗОК № 7)  
Гартування з високим відпуском

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_  
Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_  
Вид термічної обробки \_\_\_\_\_  
Температура нагрівання, ( $^{\circ}\text{C}$ ) \_\_\_\_\_  
Охолоджуюче середовище: \_\_\_\_\_  
Швидкість охолодження,  $^{\circ}\text{C}/\text{с}$ : \_\_\_\_\_  
Структурні складові \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури \_\_\_\_\_

механічні властивості (за даними літератури);

Границя міцності,  $\sigma_{\text{в}}$ , МПа ( $\text{кгс}/\text{мм}^2$ ) \_\_\_\_\_

Границя текучості,  $\sigma_{0,2}$ , МПа ( $\text{кгс}/\text{мм}^2$ ) \_\_\_\_\_

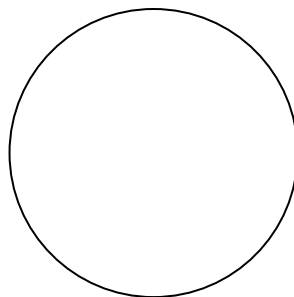
Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Відносне звуження,  $\psi$ , % \_\_\_\_\_

Ударна в'язкість, КСУ,  $\text{кДж}/\text{м}^2$  \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури:



Збільшення-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

Висновки: \_\_\_\_\_

Роботу виконав:

Роботу перевірів:

“ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р. “ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р.

**Лабораторна робота № 12**  
**Хіміко-термічна обробка**

**Мета роботи:** \_\_\_\_\_

**Прилади і матеріали:** \_\_\_\_\_

**ПРОТОКОЛ № 1**

Цементация (без термічної обробки)

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_

Вид хіміко-термічної обробки \_\_\_\_\_

Температура насичення, ( $^{\circ}\text{C}$ ) \_\_\_\_\_ Тривалість насичення, год \_\_\_\_\_

Склад карбюризатора, мас. % \_\_\_\_\_

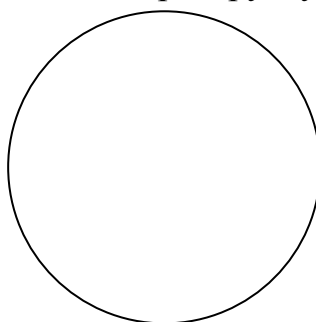
Товщина покриття, мм \_\_\_\_\_ Масова частка вуглецю в покритті, % \_\_\_\_\_

Товщина перехідної зони, мм \_\_\_\_\_

Структурні складові: покриття \_\_\_\_\_

перехідної зони \_\_\_\_\_ основного металу \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури покриття:



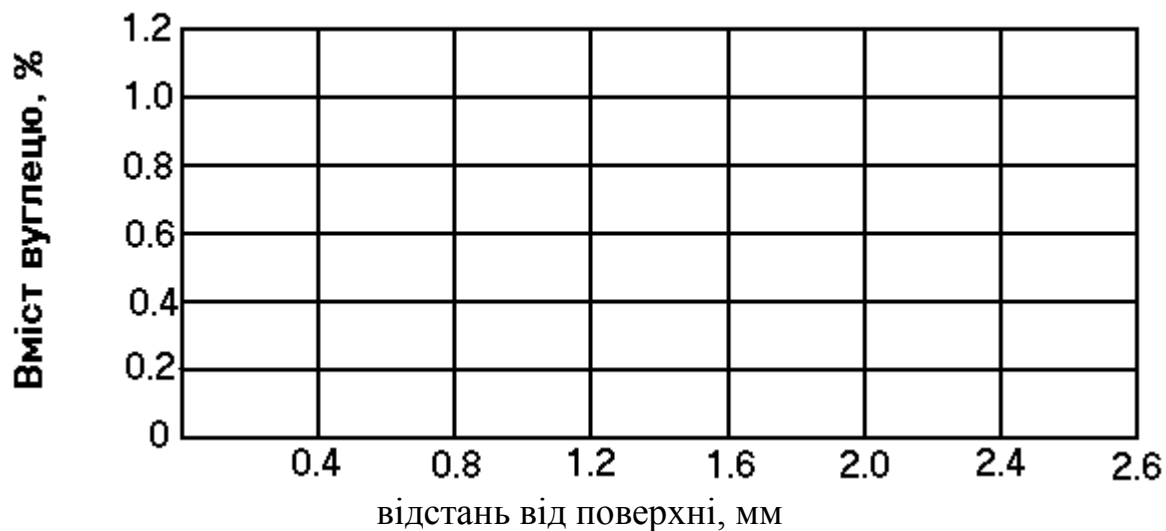
Збільшення \_\_\_\_\_

Мікротвердість фаз НV, МПа ( $\text{кгс/мм}^2$ ) \_\_\_\_\_

покриття \_\_\_\_\_

перехідної зони \_\_\_\_\_ основного металу \_\_\_\_\_

Розподіл вуглецю по глибині шару

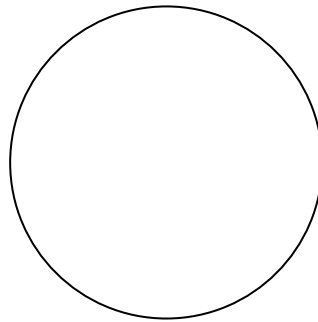


## ПРОТОКОЛ № 2

### Цементация (з термічною обробкою)

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_  
Масова частка вуглецю, % \_\_\_\_\_  
Вид хіміко-термічної обробки \_\_\_\_\_  
Температура насичення, ( $^{\circ}\text{C}$ ) \_\_\_\_\_  
Тривалість насичення, год \_\_\_\_\_  
Вид термічної обробки \_\_\_\_\_  
Температура нагрівання для ТО ( $^{\circ}\text{C}$ ) \_\_\_\_\_  
Охолоджуюче середовище: \_\_\_\_\_  
Швидкість охолодження,  $^{\circ}\text{C}/\text{с}$ : \_\_\_\_\_  
Вид відпуску \_\_\_\_\_  
Температура відпуску ( $^{\circ}\text{C}$ ) \_\_\_\_\_  
Тривалість відпуску, хв. \_\_\_\_\_  
Охолоджуюче середовище при відпуску \_\_\_\_\_  
Швидкість охолодження,  $^{\circ}\text{C}/\text{с}$ : \_\_\_\_\_  
Структурні складові сталі після ХТО:  
покриття- \_\_\_\_\_  
перехідної зони \_\_\_\_\_  
основного металу \_\_\_\_\_  
Вид механічної обробки \_\_\_\_\_  
Мікротвердість фаз HV, МПа ( $\text{кгс}/\text{мм}^2$ ):  
покриття- \_\_\_\_\_  
перехідної зони \_\_\_\_\_  
основного металу \_\_\_\_\_  
Спеціальні властивості покриття \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури покриття:



Збільшення \_\_\_\_\_

Приклади застосування: \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

## ПРОТОКОЛ № 3

### Азотування сталі

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_  
Хімічний склад сталі, % мас. \_\_\_\_\_  
Вид термічної обробки до насичення \_\_\_\_\_



Температура нагрівання для ТО, ( $^{\circ}\text{C}$ ) \_\_\_\_\_

Охолоджуюче середовище: \_\_\_\_\_

Швидкість охолодження,  $^{\circ}\text{C}/\text{с}$ : \_\_\_\_\_

Температура насичення, ( $^{\circ}\text{C}$ ) \_\_\_\_\_

Тривалість насичення, год \_\_\_\_\_

Склад карбюризатора, мас. % \_\_\_\_\_

Товщина покриття, мкм \_\_\_\_\_

Структурні складові:

покриття \_\_\_\_\_

перехідної зони \_\_\_\_\_

Мікротвердість фаз HV, МПа ( $\text{кгс}/\text{мм}^2$ ):

покриття \_\_\_\_\_

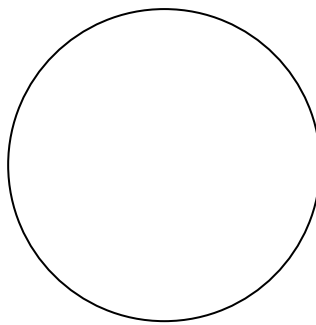
перехідної зони \_\_\_\_\_

основного металу \_\_\_\_\_

Вид механічної обробки \_\_\_\_\_

Спеціальні властивості покриття \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури покриття:



Збільшення \_\_\_\_\_

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Висновки: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Роботу виконав:

Роботу перевірів:

“ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р.

“ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р.

**Лабораторна робота № 13**  
**Вивчення мікроструктури сплавів на основі алюмінію**

**Мета роботи:** \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

**Прилади і матеріали:** \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

**ПРОТОКОЛ № 1 (ЗРАЗОК №1)**

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Хімічний склад, % \_\_\_\_\_

Структурні складові: \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури: \_\_\_\_\_

Спосіб отримання: \_\_\_\_\_

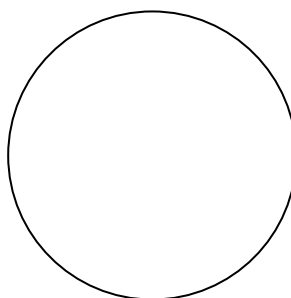
Механічні властивості:

Границя міцності,  $\sigma_b$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури \_\_\_\_\_ (після модифікування):



Збільшення-

**Приклади застосування:** \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

**ПРОТОКОЛ № 2 (ЗРАЗОК № 2)**

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Хімічний склад, % \_\_\_\_\_

Структурні складові: \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури: \_\_\_\_\_

Спосіб отримання: \_\_\_\_\_

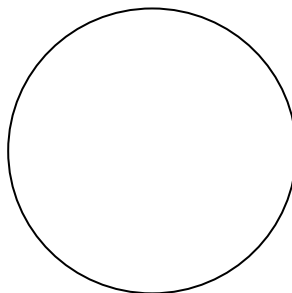
Механічні властивості:

Границя міцності,  $\sigma_{\text{в}}$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, МПа \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури \_\_\_\_\_ (до термічної обробки):



Збільшення-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

### ПРОТОКОЛ № 3 (ЗРАЗОК № 3)

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Хімічний склад, % \_\_\_\_\_

Структурні складові: \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури: \_\_\_\_\_

Механічні властивості після термічної обробки

Границя міцності,  $\sigma_{\text{в}}$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

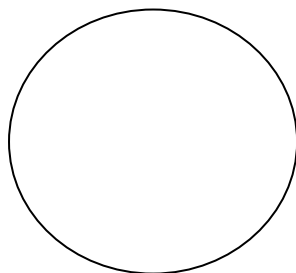
Твердість, НВ, \_\_\_\_\_

Термічна обробка \_\_\_\_\_

Температура гартування, (°C) \_\_\_\_\_

Охолоджуюче середовище \_\_\_\_\_

Старіння: температура, (°C) \_\_\_\_\_ тривалість витримки \_\_\_\_\_  
Малюнок мікроструктури \_\_\_\_\_ ( після термічної обробки):



Збільшення-

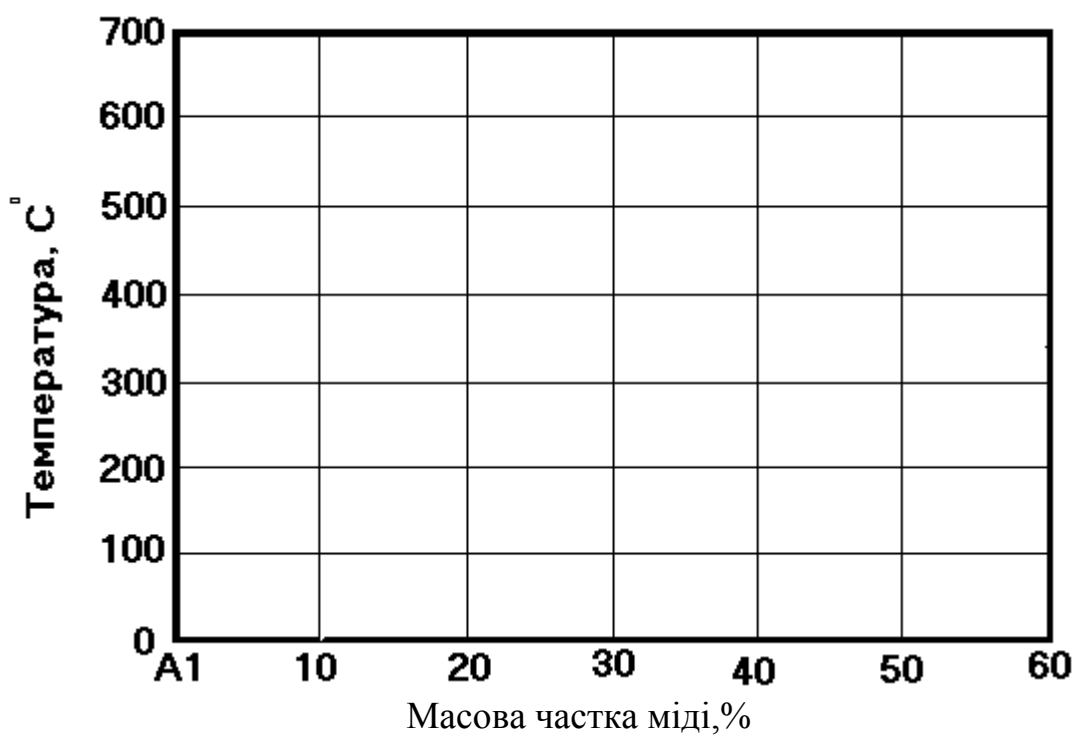
Приклади застосування: \_\_\_\_\_

---

ПРОТОКОЛ № 5 (ЗРАЗОК № 5)  
Діаграма стану алюміній-кремній



Діаграма стану алюміній-мідь



### Висновки:

(проаналізувати різницю між структурами і зміною механічних властивостей в

залежності від модифікування і термічної обробки)

Роботу виконав:

“ ” 20\_\_ р

Роботу перевірів:

“ ” 20\_\_ р.

### Лабораторна робота № 14

#### Вивчення мікроструктури міді та сплавів на її основі

Мета роботи: \_\_\_\_\_

Прилади і матеріали: \_\_\_\_\_

#### ПРОТОКОЛ № 1 (ЗРАЗОК №1)

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Хімічний склад, % \_\_\_\_\_

Структурні складові: \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури: \_\_\_\_\_

Спосіб отримання: \_\_\_\_\_

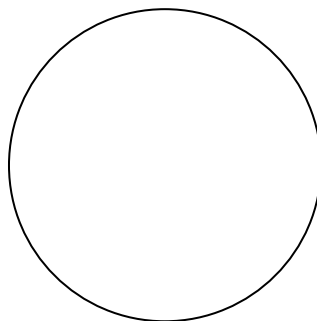
Механічні властивості:

Границя міцності,  $\sigma_b$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури \_\_\_\_\_:



Збільшення-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

#### ПРОТОКОЛ № 2 (ЗРАЗОК № 2)

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Хімічний склад, % \_\_\_\_\_

Структурні складові: \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури: \_\_\_\_\_

Спосіб отримання: \_\_\_\_\_

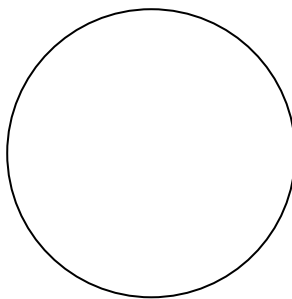
Механічні властивості:

Границя міцності,  $\sigma_b$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури \_\_\_\_\_ :



Збільшення-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_

### ПРОТОКОЛ № 3 (ЗРАЗОК № 3)

Матеріал (марка), ДСТ- \_\_\_\_\_

Хімічний склад, % \_\_\_\_\_

Структурні складові: \_\_\_\_\_

Характеристика мікроструктури: \_\_\_\_\_

Спосіб отримання: \_\_\_\_\_

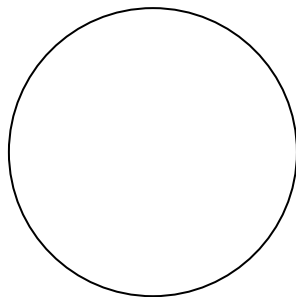
Механічні властивості:

Границя міцності,  $\sigma_b$ , МПа (кгс/мм<sup>2</sup>) \_\_\_\_\_

Відносне видовження,  $\delta$ , % \_\_\_\_\_

Твердість, НВ, \_\_\_\_\_

Малюнок мікроструктури \_\_\_\_\_:



Збільшення-

Приклади застосування: \_\_\_\_\_





Висновки: \_\_\_\_\_  
(проаналізувати різницю між структурою і зміною механічних властивостей в залежності від складу сплавів і

\_\_\_\_\_ термічної обробки)  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

Роботу виконав:

“ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р

Роботу перевірів:

“ \_\_\_\_\_ ” \_\_\_\_\_ 20\_\_ р.

## ГЛОСАРІЙ

**АЛОТРОПІЧНА МОДИФІКАЦІЯ** — одна із кристалічних форм речовини.

**АЛОТРОПІЯ** — існування одного і того ж хімічного елемента у вигляді двох чи кількох простих речовин, різних за кристалічними формами і властивостями.

**АНІЗОТРОПІЯ** — векторіальність властивостей матеріалу в різних напрямках.

**БІЛИЙ ЧАВУН** — чавун з матово-білою поверхністю зламу, в якому весь вуглець знаходиться в зв'язному стані – у вигляді карбіду заліза Fe<sub>3</sub>C.

**БЛИЖНІЙ ПОРЯДОК** — певна впорядкованість в розташуванні сусідніх атомів на відстанях, співрозмірних з міжатомними, в рідких металах при температурах близьких до температури кристалізації.

**БЛОКИ МОЗАЇКИ** — ділянки монокристалу чи зерен полікристалу, що відрізняються незмінною кристалічною ґраткою і розорієнтовані на долі градуса.

**БОРУВАННЯ** — насичення поверхні виробів зі сталі і деяких інших металів бором для підвищення твердості, зносостійкості і корозійної стійкості.

**БРОНЗА** — сплав міді з різними хімічними елементами (оловом, алюмінієм, берилієм, 'кремнієм і ін.), за винятком цинку і нікелю.

**ВАКАНСІЇ** — точкові дефекти кристалічної ґратки, які являють собою вільні від атомів вузли кристалічної ґратки.

**ВИСОКОМІЩНИЙ ЧАВУН** — чавун, в якому графіт має кулясту форму.

**ВИСОКОЧАСТОТНЕ ГАРТУВАННЯ** — поверхнєве гартування сталі з застосуванням нагрівання струмами високої частоти.

**ВІДПУСКНА КРИХКІСТЬ I РОДУ** — зниження ударної в'язкості легованої сталі після відпуску при температурі близько 300 °С. Не залежить швидкості охолодження після відпуску. Усувають повторним відпуском при більш високій температурі.

**ВІДПУСКНА КРИХКІСТЬ II РОДУ** — зниження ударної в'язкості легованої сталі при відпуску в інтервалі температур 400— 600 °С. Проявляється в результаті повільного охолодження після відпуску. Усувають шляхом легування сталі молібденом чи вольфрамом, а також прискореним охолодженням після відпуску.

**ГЕТЕРОГЕННА СТРУКТУРА** — неоднорідна структура, певні частини якої відрізняються за фізичними і хімічними властивостями і відділені одні від одних поверхнею розділу.

**ГАЗОВЕ ЦІАНУВАННЯ** — дифузійне насичення поверхні сталевих деталей одночасно вуглецем і азотом в газовому середовищі для підвищення поверхневої твердості, зносостійкості і витривалості сталі.

**ГАЗОВІ РАКОВИНИ** — порожнини (пустоти) у виливках чи зливках, які виникають при кристалізації і заповнені газом, що виділяється з нього.

**ГІСТЕРЕЗИС** — різна реакція фізичного тіла на певні внутрішні впливи в залежності від того, чи піддавалось це тіло раніше тим же впливам чи піддається їм вперше.

**ГОМОГЕНІЗАЦІЯ** — вирівнювання хімічного складу металу за об'ємом зливка, виливки, деталі, зерна.

**ГРАФІТИЗАЦІЯ** — утворення частинок графіту в структурі чавунів внаслідок розпаду термодинамічно нестійкого цементиту. Процес графітизації лежить в основі отримання ковкого чавуну.

**ДЕНДРИТИ** — кристали деревоподібної форми, які утворюються з розплавів, парів чи розчинів в процесі кристалізації речовини в умовах направленого тепловідведення.

**ДЕНДРИТНА ЛІКВАЦІЯ** — хімічна неоднорідність в межах дендриту.

**ДЕФЕКТИ КРИСТАЛІЧНОЇ РЕШІТКИ МЕТАЛІВ** — порушення правильного періодичного розміщення атомів (іонів) в вузлах кристалічної ґратки металів. Їх поділяють на точкові (вакансії і між вузлові атоми), лінійні (дислокації), поверхневі (границі зерен і субзерен, дефекти пакування) і об'ємні (пори, тріщини) .

**ДЕФЕКТИ МЕТАЛІВ** — порушення кристалічної структури металів; відхилення від передбаченої технічними умовами якості металів за хімічним складом, структурою, станом поверхні, механічними і іншими властивостями.

**ДИСПЕРСНА СТРУКТУРА** — структура речовини, що включає в себе найдрібніші частинки однієї чи кількох фаз (чим дрібніші частинки, тим вища дисперсність структури).

**ДИФУЗІЙНА МЕТАЛІЗАЦІЯ** — насичення поверхневих шарів металевих виробів іншими металами шляхом їх дифузії при високій температурі для підвищення зносо- і корозійної стійкості та в декоративних цілях.

**ДИФУЗІЙНИЙ ВІДПАЛ** — термічна обробка сплавів з метою усунення дендритної ліквації, що полягає у нагріванні і тривалому витримуванні виливків при високій температурі.

**ДИФУЗІЙНИЙ ШАР** — поверхневий шар металу, в якому відбувається зміна складу при хімічно-термічній обробці.

**ДИФУЗІЯ** — теплове переміщення іонів, атомів в напрямку вирівнювання їх концентрації; в кристалічній речовині — переміщення атомів на віддалі, що перевищують міжатомні.

**ДІАГРАМА СТАНУ СПЛАВІВ** — графічна залежність між фазовим та структурним складом сплавів, температурою і концентрацією компонентів. Показує склад сплавів у рівноважних умовах. За допомогою діаграми стану визначають температуру плавлення сплавів, вибирають температури оброблення тиском, встановлюють режими термічної обробки сплавів.

**ДІАГРАМА СТАНУ ЗАЛІЗО-ЦЕМЕНТИТ** — діаграма, яка описує фазовий та структурний стан залізобуглецевих сплавів в залежності від складу і температури.

**ДОЕВТЕКТОЇДНА СТАЛЬ** — вуглецева чи низьколегована сталь, що містить менше, ніж 0,8% вуглецю, у рівноважному стані (після відпалу) має структуру фериту і перліту, за призначенням — конструкційна.

**ДУРАЛЮМІН** — сплав алюмінію з 2,2— 5,2% Cu, 0,2—2,7% Mg і 0,2—1,0% Mn.

**ЕВТЕКТОЇДНА СТАЛЬ** — сталь з вмістом вуглецю 0,8%, рівноважна структура якої складається з перліту.

**ЕЛЕКТРОПРОВІДНІСТЬ** — властивість матеріалу проводити електричний струм під дією незмінного в часі електричного поля.

**ЕЛЕКТРОХІМІЧНА КОРОЗІЯ** — руйнування металів у водних розчинах електролітів.

**ЖАРОМІЦНА СТАЛЬ** — сталь, здатна чинити опір деформації і руйнуванню при високих температурах. З них виготовляють клапани двигунів внутрішнього згоряння, лопатки турбін, деталі кріплення і т. д.

**ЖАРОМІЦНІСТЬ** — здатність матеріалів (переважно металевих сплавів) при високих температурах витримувати без руйнування механічні навантаження. Жароміцність сплаву характеризується опором повзучості.

**ЖАРОСТІЙКА СТАЛЬ** — сталь, стійка проти окиснення при високій температурі.

**ЖАРОСТІЙКІСТЬ** — здатність металів і сплавів чинити опір окисненню при високих температурах.

**ЗАГАРТОВУВАНІСТЬ** — здатність сталі набувати максимальної твердості в результаті гартування.

**ЗАЕВТЕКТОЇДНА СТАЛЬ** — вуглецева і легована сталь, що містить більше 0,8% С, у рівноважному стані (після відпалу) структура заевтектоїдної сталі складається з перліту і цементиту.

**ЗАРОДКИ КРИСТАЛІВ** — групи атомів або нерозчинні в розплаві частинки, навколо яких при переохолодженні виростають кристали.

**ЗЕРНИСТІСТЬ** — характеристика розміру абразивних зерен. Зернистість шліфувальних кругів характеризується розміром зерен і позначається відповідним номером. За зернистістю абразивний матеріал поділяється на шліфзерно, шліф-порошки, мікропорошки.

**ЗЕРНО (КРИСТАЛІЧНЕ)** — кристал певної форми в полікристалічному матеріалі.

**ЗЛАМ** — поверхня, яка утворюється після руйнування взірця чи виробу.

**ЗНЕВУГЛЕЦЬОВУВАННЯ** — зменшення вмісту вуглецю на поверхні сталевих деталей при нагріванні в окислювальному або водневому середовищі.

**ЗНОСОСТІЙКІСТЬ** — опір матеріалів, деталей машин і інших поверхонь тертя зношуванню, залежить від хімічного складу сплавів, структури, термічної обробки і твердості структурних складових.

**ЗОНАЛЬНА ЛІКВАЦІЯ** — хімічна неоднорідність по об'єму зливка, деталі чи зварного шва..

**ІЗОТЕРМІЧНЕ ГАРТУВАННЯ** — гартування, яке полягає в різкому охолодженні сталі до температури 300—400 °С, подальшому тривалому витримуванні при цій температурі до повного або часткового розпаду аустеніту і охолодженні на повітрі. Знижуються внутрішні напруження, утворюється структура бейніту або бейніту з мартенситом.

**ІЗОТРОПІЯ** — однаковість фізичних і механічних властивостей тіла (середовища) у всіх напрямках.

**ІНВАРНІ СПЛАВИ** — залізонікелеві сплави з низьким температурним коефіцієнтом лінійного розширення. З високим вмістом хрому мають хороші антикорозійні властивості. Використовують при виготовленні точних приладів і деталей до них.

**ІНСТРУМЕНТАЛЬНА СТАЛЬ** — вуглецева і легована сталь з високою твердістю, міцністю, зносостійкістю, яка використовується для виготовлення різального, штампового і вимірювального інструменту.

**ІНТЕРКРИСТАЛІТНА КОРОЗІЯ** — теж, що й міжкристалітна корозія.

**КАРБІДНА ЛІКВАЦІЯ** — неоднорідність розподілу карбідів у високовуглецевій легованій сталі, погіршує властивості швидкохідних сталей.

**КОАГУЛЯЦІЯ** — укрупнення частинок в дисперсних системах.

**КОБАЛЬТОВІ СПЛАВИ** — сплави на основі кобальту з добавками-домішками хрому, нікелю, молібдену, вольфраму і інших елементів, мають малий коефіцієнт термічного розширення в інтервалі температур 20—870 °С, високі жаро- і корозійну стійкість, особливі магнітні властивості. Їх застосовують для виготовлення деталей, які експлуатують при високих температурах, наприклад, лопаток турбореактивних двигунів.

**КОВКИЙ ЧАВУН** — сірий чавун підвищеної пластичності, в якому графіт має форму пластівців. З нього виготовляють колінчасті і розподільні вали, поршні дизельних двигунів, коромисла клапанів, деталі зчеплення та інші вироби.

**КОЕФІЦІЄНТ ДИФУЗІЇ** — кількість речовини, що дифундує через одиницю площі (1 см<sup>2</sup>) за одиницю часу (1 с) при перепаді концентрації, що дорівнює одиниці.

**КОНСТРУКЦІЙНА СТАЛЬ** — вуглецева або легована сталь, що містить менше, ніж 0,8% С, є доевтектоїдною і призначена для виготовлення деталей машин і будівельних конструкцій.

**КОРОЗІЯ** — процес руйнування металів і сплавів під дією навколишнього середовища. За механізмом корозійного процесу розрізняють хімічну і електрохімічну корозію.

**КРИСТАЛИ** — тверді тіла із закономірним розташуванням атомів (іонів), що утворюють кристалічну ґратку.

**КРИСТАЛІЗАЦІЯ** — перехід з рідкого чи газоподібного стану в твердий з утворенням кристалічної структури.

**КРИСТАЛІЧНА ГРАТКА** — геометрично правильне, закономірне розташування атомів (іонів) в просторі. Більшість технічно важливих металів утворюють складну кристалічну решітку: кубічну об'ємноцентровану, кубічну гранецентровану, чи гексагональну щільноупаковану.

**КРИТИЧНИЙ СТУПІНЬ ДЕФОРМАЦІЇ** — величина (ступінь) пластичної деформації металу чи сплаву, при якому після рекристалізаційного відпалу утворюються зерна максимального розміру.

**КРИТИЧНА ТОЧКА** — температура, при якій в металі чи сплаві відбувається фазове перетворення.

**КРИТИЧНА ШВИДКІСТЬ ГАРТУВАННЯ** — мінімальна швидкість охолодження сталі, при якій утворюється структура мартенситу без продуктів перлітного та бейнітного розпаду аустеніту. При гартуванні сталь потрібно охолоджувати зі швидкістю більшою, ніж критична швидкість гартування.

**КРИТИЧНИЙ ДІАМЕТР** — максимальний діаметр сталюого циліндру, який прогартується наскрізно в даному охолоджувальному середовищі.

**КРИХКІСТЬ** — властивість твердих матеріалів руйнуватися при механічних впливах без помітної пластичної деформації.

**ЛАТУНЬ** — сплав Cu з Zn (до 45%), з добавками Al, Fe, Mn, Ni, Pb і інших елементів. За способом обробки латуні поділяють на деформівні латуні, що піддаються обробці тиском, і ливарні латуні, що відрізняються хорошими ливарними властивостями. Латунь застосовують в машино- і приладобудуванні, в автомобільній і суднобудівній промисловості.

**ЛЕГОВАНА СТАЛЬ** — сталь, у склад якої вводять хімічні (легуючі) елементи для підвищення експлуатаційних і технологічних властивостей. Конструкційну леговану сталь застосовують в машинобудуванні для виробництва виробів, які витримують при експлуатації статичні і динамічні навантаження. Леговану сталь з особливими фізичними і хімічними властивостями використовують для виготовлення клапанів двигунів внутрішнього згорання, лопаток парових і газових турбін, хімічної апаратури і інших виробів.

**ЛЕГУВАННЯ** — введення до складу металевих сплавів спеціальних хімічних елементів для зміни будови сплавів, надання їм певних фізичних, хімічних чи механічних властивостей. Легування, при якому елементи вводять в кількості 0,1% називається мікролегуванням.

**ЛЕГУЮЧІ ЕЛЕМЕНТИ** — хімічні елементи, переважно метали, що вводять до складу сплавів для надання їм певних властивостей (Ni, Cr, Mn, V, Ti та інші).

**ЛЕДЕБУРИТ** — евтектична механічна суміш аустеніту і цементиту, яка утворюється при температурі нижче 1147 °С; при температурі нижче 727 °С це суміш перліту і цементиту (ледебурит перетворений).

**ЛІКВАЦІЯ** — неоднорідність хімічного складу за об'ємом зливка, деталі, зерна, яка виникає при кристалізації металу:

**ЛІНІЯ ЛІКВІДУС** — лінія на діаграмі стану, яка показує температури початку кристалізації сплавів і є геометричним місцем точок ліквідус.

**ЛІНІЯ СОЛІДУС** — лінія на діаграмі стану, яка показує температури кінця кристалізації сплавів і є геометричним місцем точок солідус.

**МАГНІТОМ'ЯКІ МАТЕРІАЛИ** — матеріали, які легко намагнічуються в магнітному полі і легко розмагнічуються поза ним. Для них характерні низька коерцитивна сила і малі втрати на гістерезис. До магнітом'яких матеріалів відносяться пермалой, пермендюр, залізо армко, карбонільне і електролітичне залізо, електротехнічна сталь і ін.

**МАГНІТОТВЕРДІ МАТЕРІАЛИ** — матеріали, які важко намагнічуються в магнітному полі і важко розмагнічуються поза ним. З них виготовляють постійні магніти, що використовують в мікродвигунах і у вимірю-вальних приладах.

**МАКРОСКОПІЧНИЙ АНАЛІЗ** — вивчення будови металів і сплавів неозброєним оком чи при невеликому збільшенні (не більше 30 разів).

**МАКРОСТРУКТУРА** — будова металів і сплавів, яку видно неозброєним оком чи при невеликих збільшеннях (не більше 30 разів).

**МАКРОШЛІФ** — металевий зразок з плоскою шліфованою поверхнею, призначений для виявлення макро-структури.

**МАРТЕНСИТ** — пересичений твердий розчин вуглецю в  $\alpha$ -залізі.

**МАРТЕНСИТНЕ ПЕРЕТВОРЕННЯ**—бездифузійне фазове перетворення аустеніту в мартенсит у залізовуглецевих сплавах, яке відбувається при різкому охолодженні з температури вище 727 °С.

**МІДНІ СПЛАВИ** — сплави на основі міді, їх поділяють на латуні, бронзи і міднонікелеві сплави.

**МІЖКРИСТАЛІТНА КОРОЗІЯ** — корозія металу по границях зерен, пов'язана зі зниженням в нержавіючій сталі корозійної стійкості границь зерен при утворенні карбідів хрому

**МІКРОСТРУКТУРА** — будова металів і сплавів, що вивчається при великих збільшеннях (більше, ніж в 30 разів).

**МІКРОШЛІФ** — вірець з плоскою полірованою поверхнею, підданий травленню розчином кислоти або лугу для виявлення мікроструктури.

**МІСЦЕВА КОРОЗІЯ** — корозія, яка вражає певні ділянки поверхні металів, може бути у вигляді корозії плямами, виразкової корозії, точкової і міжкристалітної.

**МОДИФІКАТОРИ** — речовини, що додають в невеликих кількостях в рідкі сплави з метою подрібнення або зміна форми структурних складових. Для алюмінієвих сплавів як модифікатори застосовують солі лужних металів, Ti, V, Nb, Zr, а також одночасно Ti і V. Магній застосовується в якості модифікатора при виплавці високоміцного чавуну.

**МОДИФІКОВАНИЙ ЧАВУН** — чавун з високими механічними властивостями, в якому графіт має кулясту форму. Його отримують введенням в розплав Mg, Ce, Ca, RЗМ, лігатур і комплексних модифікаторів.

**МОДИФІКУВАННЯ** — введення в рідкі метали і сплави спеціальних речовин (модифікаторів) для подрібнення структури і покращення властивостей.

**МОЗАІЧНА СТРУКТУРА** — структура кристалу, що складається з дрібних ділянок (блоків) кристалічної ґратки різного орієнтування.

**МОНОКРИСТАЛ** — окремий кристал з однотипною кристалічною ґраткою, їх широко застосовують в радіо-техніці і радіоелектроніці.

**НАКЛЕП** — зміцнення металевих матеріалів під дією холодною пластичної деформації.

**НЕМЕТАЛІЧНІ ВКЛЮЧЕННЯ** — макро- і мікрочастинки в металах і сплавах (карбіди, оксиди, силікати, сульфіді, нітриди), які утворюються в металі в процесі виробництва.

**НЕПОВНЕ ГАРТУВАННЯ** — гартування заевтектоїдних сталей, при якому нагрівання проводять вище температури  $A_{c1}$ , але нижче температури  $A_{st}$ . Для отримання більш високої твердості за рахунок утворення надлишкового цементиту.

**НЕРЖАВІЮЧА СТАЛЬ** — сталь, стійка проти корозії в умовах впливу атмосфери і слабоагресивних середовищ.

**НІКЕЛЕВІ СПЛАВИ** — сплави на основі нікелю. Пластичні при високій температурі, піддаються прокатуванню, волочінню і штампуванню. В конструкційних, термоелектричних, магнітом'яких нікелевих сплавах поєднуються висока міцність і підвищена пластичність.

**НОРМАЛІЗАЦІЯ** — термічна обробка сталі або чавуну, яка полягає в нагріванні вище температури фазових перетворень, витримуванні і подальшому охолодженні на повітрі для отримання однорідної дрібнозернистої структури з вищими, порівняно з відпаленою сталлю міцністю і твердістю.

**ОКСИДУВАННЯ** — окиснення поверхневого шару металевих виробів з метою захисту від корозії. Для алюмінію застосовується електрохімічне оксидування (анодування).

**ПАРАМЕТР КРИСТАЛІЧНОЇ ГРАТКИ** — найменша відстань між атомами по ребру кристалічної решітки, вимірюється в ангстремах, нанометрах чи кілоіксах.

**ПЕРЕОХОЛОДЖЕННЯ** — охолодження речовини нижче температури її рівноважного переходу в інший фазовий стан (наприклад, нижче температури плавлення).

**ПЕРЛІТ** — евтектоїдна механічна суміш фериту і цементиту; одна зі структурних складових сплавів заліза з вуглецем.

**ПЛАКУВАННЯ** — покриття поверхні одного металу шаром іншого з подальшою прокаткою з метою зміни фізико-хімічних властивостей поверхні. Наприклад, плакування сплавів алюмінію застосовується для створення антикорозійного шару алюмінію на листах.

**ПЛАСТИЧНА ДЕФОРМАЦІЯ** — деформація, яка залишається в матеріалі після припинення дії сили.

**ПЛАСТИЧНІСТЬ** — здатність твердих тіл змінювати свою форму без руйнування під дією зовнішніх сил.

**ПОВЗУЧІСТЬ** — пластична деформація матеріалу з часом під дією постійних напружень, менших, ніж границя текучості.

**ПОВНЕ ГАРТУВАННЯ** — гартування доевтектоїдних сталей з нагріванням до температури вище критичних точок  $A_{c3}:A_{c3}+$  ( $30^{\circ}$ — $50^{\circ}$ ).

**ПРОГАРТОВУВАНІСТЬ** — здатність сталі сприймати гартування на певну глибину. Глибина прогартуваності – це зона з напівмартенситною структурою.

**ПРУЖНА ДЕФОРМАЦІЯ** — деформація, що зникає після зняття навантаження, яке її викликає.

**ПРУЖНІСТЬ** — властивість матеріалів відновлювати свою форму і об'єм після припинення дії внутрішніх сил.

**РАФІНУВАННЯ** — вилучення шкідливих домішок з металів і сплавів. Електрохімічне рафінування використовується для алюмінію, міді, нікелю, цинку, натрію, свинцю, золота, срібла і інших кольорових металів.

**РЕКРИСТАЛІЗАЦІЙНИЙ ВІДПАЛ** — нагрівання холоднодеформованого металу вище температури рекристалізації з метою виправлення структури і зняття наклепу.



**РЕКРИСТАЛІЗАЦІЯ** — відновлення структури і властивостей холоднодеформованого металу при нагріванні до температури рекристалізації.

**РІДКОТЕКУЧІСТЬ** — здатність розплавленого металу заповнювати ливарну форму.

**РОЗКИСНЕННЯ** — виведення з розплавлених металів (головним чином сталі, а також деяких інших сплавів) розчиненого в них кисню.

**РОЗЧИННІСТЬ** — властивість речовини утворювати розчини змінного складу з іншими речовинами (розчинниками).

**СІРИЙ ЧАВУН** — чавун, в якому вільний вуглець знаходиться у вигляді графіту пластинчастої форми. З нього виготовляють станини, шестерні, шків, корпусні деталі середньої міцності, поршневі кільця і інші вироби.

**СПЕЦІАЛЬНІ КАРБІДИ** — карбіди, що утворилися карбідоутворюючими елементами (W, Cr, Ti, V), крім заліза.

**СПЛАВ** — речовина, отримана сплавленням, або іншими методами, двох або більше елементів.

**СТАЛЬ** — сплав заліза з вуглецем, що містить менше 2,14 % С з домішками інших елементів.

**СТАЛЬ З ОСОБЛИВИМИ ВЛАСТИВОСТЯМИ** — легована сталь зі спеціальними фізико-хімічними властивостями: кислотостійка, нержавіюча, жароміцна, електротехнічна і жаростійка сталі, а також сталь для постійних магнітів. Для цих сталей характерний низький вміст вуглецю і високий ступінь легування.

**СТАРІННЯ СПЛАВІВ** — процес розпаду перенасичених твердих розчинів, отриманих після гартування, який відбувається без нагрівання чи при невеликому нагріванні.

**СТРУКТУРА** — внутрішня будова матеріалу (металу, сплаву), що вивчається неозброєним оком чи за допомогою спеціальних приладів (оптичних, електронних, рентгенівських і ін.).

**СУЦІЛЬНА КОРОЗІЯ** — корозія, яка охопила всю поверхню металу. Суцільну корозію поділяють на рівномірну і нерівномірну залежно від глибини руйнування на різних ділянках.

**ТВЕРДІСТЬ** — опір матеріалу проникненню в нього іншого, більш твердого тіла. Твердість за Роквелом вимірюється в умовних одиницях, за Вікерсом і Брінелем в МПа.

**ТЕПЛОСТІЙКІСТЬ** — здатність інструментальної швидкорізальної сталі зберігати високу твердість (структуру мартенситу) при нагріванні до температури 550—600 °С.

**ТИТАНОВІ СПЛАВИ** — сплави на основі титану, що мають низьку питому густину, високі міцність і корозійну стійкість. Їх застосовують як конструкційні матеріали в авіації, машинобудуванні, медицині тощо.

**ТРАВЛЕННЯ** — хімічна і електрохімічна обробка поверхні металів, що застосовують для очищення від окалини, для отримання потрібного вигляду поверхні металевих напівфабрикатів, при лудінні і паянні, а також для мікроструктурних досліджень.

**ТРИВАЛА МІЦНІСТЬ**— здатність матеріалу чинити опір руйнуванню при тривалому впливі статичного навантаження і високої температури. Характеристикою тривалої міцності є напруження, що викликає руйнування при даній температурі за даний відрізок часу (границя тривалої міцності).

**ТРИЩИННИ** — порушення суцільності матеріалу або виробу в результаті часткового відриву однієї частини від іншої.

**УДАРНА В'ЯЗКІСТЬ** — властивість матеріалу чинити опір руйнуванню при ударному навантаженні (КС, вимірюють вМДж/м<sup>2</sup>). Для позначення ударної в'язкості додають третю букву, що вказує на вид надрізу на взірці: U, V, T (КСU означає ударну в'язкість взірця з U -подібним надрізом, КСV з V-подібним, КСТ із тріщиною).

**УСАДКОВІ (УСАДОЧНІ) РАКОВИНИ** — дефекти (пустоти) в зливках і виливках, що утворюються в результаті зменшення об'єму металу при переході з рідкого стану в твердий.

**ФЕРИТ** — твердий розчин вуглецю і легуючих елементів в  $\alpha$ -залізі. Вміст вуглецю у низькотемпературному фериті не перевищує 0,02%.

**ХІМІЧНА КОРОЗІЯ** — самочинне руйнування металу внаслідок хімічної взаємодії з сухими газами або рідкими неелектролітами (нафтою, бензином, гасом, і ін.).

**ХОЛОДНОЛАМКІСТЬ** — різке зниження в'язкості і пластичності матеріалу з пониженням температури.

**ХРОМУВАННЯ** — дифузійне насичення поверхні металу хромом з метою підвищення поверхневої твердості, зносостійкості, корозійної стійкості і окалиностійкості. При хромуванні середньовуглецева сталь набуває високої твердості і зносостійкості.

**ЦЕМЕНТАЦІЯ** — насичення поверхневого шару сталі вуглецем з метою підвищення поверхневої твердості, зносостійкості і границі витривалості.

**ЦЕМЕНТИТ** — хімічна сполука заліза з вуглецем ( $\text{Fe}_3\text{C}$ ). Має високу твердість і низьку пластичність.

**ЦІАНУВАННЯ** — одночасне насичення поверхневого шару сталі вуглецем і азотом з метою підвищення її поверхневої твердості, зносостійкості і границі витривалості. Його здійснюють у твердих, рідких і газоподібних середовищах.

**ЧАВУН** — сплав заліза з вуглецем, що містить понад 2,14 % вуглецю і підвищену кількість домішок.

**ЧЕРВОНОЛАМКІСТЬ** — різке зниження пластичності сплавів при температурі гарячої обробки тиском у результаті оплавлення домішок.

**ШВИДКОРІЗАЛЬНА СТАЛЬ** — високолегована вольфрамом, хромом, молібденом, ванадієм, кобальтом інструментальна сталь. Для отримання високої теплостійкості інструмент із швидкорізальної сталі піддають спеціальній термічній обробці: гартуванню від температури 1240—1280 °С і трьохкратному відпуску при температурі 560—600 °С.

## Література

1. Травин, О. В. Материаловедение [Текст] учебник для вузов / О. В. Травин, Н. Т. Травина. - М. Металлургия, 1989. - 383 с.
  2. Солнцев Ю.П. Материаловедение [Текст] Материаловедение: Учебник для вузов. Ю.П. Солнцев, Е.И. Пряхин. - Химиздат, 2007.-783 с.
  3. Матеріалознавство [Текст] : навч. посібник / А. І. Яцюк, Р. А. Яцюк; Ін-т змісту і методів навчання, Укр. держ. лісотехн. ун-т. - К. : [б.в.], 1996. - 168 с.
  4. Металознавство та термічна обробка металів [Текст] : підручник для студ. вищ. навч. закладів / О. А. Кузін, Р. А. Яцюк ; Національний ун-т "Львівська політехніка". - Л. : Афіша, 2002. - 304 с.: рис. - Бібліогр.: с. 299-300. - ISBN 966-7760-36-7
  5. Практикум з матеріалознавства для студентів спеціальності 7.091700 "Технологія зберігання, консервування та переробки плодів і овочів" [Текст] / А. Ф. Головчук, В. І. Левчук. - Умань : [б.в.], 2002. - 140 с.
  6. Матеріалознавство [Текст] : лабораторний практикум / В. Попович [и др.] ; Український держ. лісотехнічний ун-т. - Львів : [б.в.], 1997. - 109 с.
  7. Металознавство [Текст] : підручник для студ. вузів / О. М. Бялік [та ін]. - К. : Політехніка, 2001. - 374 с
  8. Гуляев А. П. Металловедение [Текст] /А. П. Гуляев. – М.: Металлургия, 1977. – 678 с.
  9. Матеріалознавство та конструкційні матеріали [Text] : курс лекцій / В. Д. Кузнецов [и др.]. - К. : НАУ, 2003. - 120 с.
  10. Лахтин Ю. М. Материаловедение: учебник для высших технических учебных заведений. 3-е изд., перераб. и доп. // Ю. М. Лахтин, В. П. Леонтьева. – М.: Машиностроение, 1990. – 528 с.
  11. Матеріалознавство [Текст] : лабораторний практикум / С. І. Бондаренко [та ін.] ; ред. С. С. Дяченко ; Харківський національний автомобільно-дорожній ун-т. - Х. : Видавництво ХНАДУ, 2006. - 168 с.: рис., табл. - Бібліогр.: с. 163-165. - ISBN 966-303-105-0.
  12. Сидорин И. И. Руководство к лабораторным работам по материаловедению / И. И. Сидорин. – М.: Металлургия, 1978. – 254 с.
  13. Самохоцкий А. И. / Технология термической обработки металлов // А.И. Самохоцкий., Н.Г. Парфеновская. – М.: Машиностроение, 1976. – 428 с.
  14. Металознавство і термічна обробка із застосуванням комп'ютерних технологій навчання: навч. посібник / за ред. Ю.М.Тарана. – К.: ІСДО, 1983. – 208 с.
- Матеріалознавство та конструкційні матеріали [Text] : курс лекцій / В. Д. Кузнецов [и др.]. - К. : НАУ, 2003. - 120 с.
13. ІНФОРМАЦІЙНІ РЕСУРСИ

## Інтернет ресурси

[http://univer.nuczu.edu.ua/tmp\\_metod/924/MZTM\\_KONSP\\_LEK.pdf](http://univer.nuczu.edu.ua/tmp_metod/924/MZTM_KONSP_LEK.pdf)

<http://5fan.ru/wievjob.php?id=36606>

[ptima.kiev.ua/index.php?option=com\\_content&task=view&id=126...0...](http://ptima.kiev.ua/index.php?option=com_content&task=view&id=126...0...)

<http://wiki.kspu.kr.ua/index.php/Файл:MTKM.zip>

[arhipova.vk.vntu.edu.ua/file/44faab28841487612b8cd2ff8c00c452.pdf](http://arhipova.vk.vntu.edu.ua/file/44faab28841487612b8cd2ff8c00c452.pdf)

[ela.kpi.ua/handle/123456789/2716](http://ela.kpi.ua/handle/123456789/2716)